

POWERED BY Dialog

New 4-pyrazolyl quinoline derivatives, have plant fungicidal activity

Patent Assignee: AVENTIS CROPSCIENCE SA

Inventors: EMERIC G; HARTMANN B; HUSER N; LACHAISE H; LE HIR DE FALLOIS L; GARY S;

GERUSZ V; GOURLAOUEN N; PEREZ J; WEGMANN T

# **Patent Family**

Patent Number	Kind	Date	<b>Application Number</b>	Kind	Date	Week	Type
FR 2795726	A1	20010105	FR 998596	A	19990630	200119	В
WO 200102385	A1	20010111	WO 2000FR1816	A	20000629	200119	
AU 200062884	A	20010122	AU 200062884	A	20000629	200125	

Priority Applications (Number Kind Date): FR 998596 A (19990630)

#### **Patent Details**

Patent	Kind	Language	Page	Main IPC	Filing Notes
FR 2795726	A1		175	C07D-401/04	
WO 200102385	A1	F		C07D-401/04	
	Designated States (National): AE AG AL AM AT AU AZ BA BB BG BR BY CA CH CN CR CU CZ				
DE DK DM DZ EE	ES FI (	GB GD GE G	H GM	HR HU ID IL IN	IS JP KE KG KP KR KZ LC LK LR
LS LT LU LV MA	MD MO	G MK MN M	W MX	NO NZ PL PT RO	O RU SD SE SG SI SK SL TJ TM TR
TT TZ UA UG US UZ VN YU ZA ZW					
Designated States (Regional): AT BE CH CY DE DK EA ES FI FR GB GH GM GR IE IT KE LS LU					
MC MW MZ NL OA PT SD SE SL SZ TZ UG ZW					
AU 200062884	A			C07D-401/04	Based on patent WO 200102385

#### **Abstract:**

FR 2795726 A1

NOVELTY Pyrazoles (I), their geometric and optical isomers and tautomeric forms, their salts, N-oxides, and complexes with metals and metalloids, their preparation, and fungicidal compositions containing them, are new.

-DET-AILED-DESCRIPTION-Pyrazoles-of-formula-(I), their-geometric and optical isomers and tautomeric forms, their salts, N-oxides, and complexes with metals and metalloids, their preparation, and fungicidal compositions containing them are new.

R1, R2=alkyl, alkoxy, alkylthio, alkylsulfinyl, alkylsulfonyl, alkoxysulfonyl, alkenyl, alkynyl, alkenyloxy, alkynyloxy, alkenylthio, cycloalkyl, heterocyclyl, cycloalkylalkyl, heterocyclylalkyl, alkyl carbonyl, alkenyl carbonyl, alkynyl carbonyl, alkynyloxy, alkenyl carbonyl, alkynyloxy carbonyl, cycloalkyl carbonyl, heterocyclyl carbonyl, cycloalkyloxy carbonyl, cycloalkylalkyloxy carbonyl, heterocyclylakoxy carbonyl, thioalkylthio carbonyl, alkoxythio carbonyl, aryl, heteroaryl, aryl carbonyl,

THIS PAGE BLANK (USPTO)

heteroaryl carbonyl, OH, SH, COOH, NO2, CN, CNS, N3, NR4R5, -CONR4R5, - CSNR4R5, or C(=NR4)R5, or taken together they form a 5-7 membered ring containing 2-3 O or N atoms which may be substituted by one or more halogen, alkyl, or haloalkyl groups;

R3=H, alkyl, alkoxy, alkylthio, alkylsulfinyl, alkylsulfonyl, alkoxysulfonyl, alkenyl, alkynyl, alkenyloxy, alkynyloxy, alkenylthio, cycloalkyl, heterocyclyl, cycloalkyl carbonyl, heterocyclyl carbonyl, cycloalkylalkyl, heterocyclylalkyl, alkyl carbonyl, alkenyl carbonyl, alkynyl carbonyl, alkynyloxy carbonyl, alkynyloxy carbonyl, alkynyloxy carbonyl, alkynyloxy carbonyl, alkynyloxy carbonyl, cycloalkyloxy carbonyl, cycloalkylalkyloxy carbonyl, heterocyclylalkoxy carbonyl, aryl, heteroaryl, aryl carbonyl, heteroaryl carbonyl, OH, SH, COOH, NO2, CN, CNS, N3, NR4R5, -CONR4R5, - CSNR4R5, or C(=NR4)R5;

R4 and R5=H, alkyl, alkoxy, alkylthio, alkylsulfinyl, alkylsulfonyl, alkoxysulfonyl, alkenyl, alkynyl, alkenyloxy, alkynyloxy, alkenylthio, cyano alkyl, alkoxy alkyl, alkoxy carbonyl alkyl, cycloalkyl, heterocyclyl alkyl, alkyl carbonyl, alkenyl carbonyl, alkynyl carbonyl, cycloalkyl alkoxy carbonyl, heterocyclyloxy carbonyl, aryl, heteroaryl, arylcarbonyl, heteroaryl carbonyl, arylalkyl, heteroaryl alkyl, SH, COOH, NO2, CN, CNS, N3, OR6, NH2, alkyl and dialkyl amino, amino alkyl, alkyl amino alkyl, or dialkyl amino alkyl;

R6=H, alkyl, aryl, heteroaryl, arylalkyl, heteroaryl alkyl, cycloalkyl, cycloalkyl alkyl, heterocyclyl, heterocyclyl alkyl, or alkoxy carbonyl alkyl;

Y1-Y6=H, halogen, OH, SH, NO2, CNS, N3, CN, pentafluorosulfonyl, alkyl, haloalkyl, alkoxy, haloalkoxy, alkylthio, haloalkylthio, alkoxyalkyl, haloalkoxy alkyl, alkyl thioalkyl, haloalkyl thioalkyl, cyanoalkyl, cyanoalkoxy, cyanoalkylthio, alkylsulfinyl, haloalkyl sulfinyl, alkyl sulfonyl, haloalkyl sulfonyl, alkoxy sulfonyl, cycloalkyl, halocycloalkyl, alkenyl, alkynyl, alkenyloxy, alkynyloxy, alkenylthio, aryl or heteroaryl optionally substituted, amino, alkylamino, dialkylamino, acylamino, aminoalkyl, N-alkyl aminoalkyl, N,N-dialkyl aminoalkyl, acylamino alkyl, COOH, CONH2, N-alkyl- or N, N-dialkyl carbamoyl, alkoxy carbonyl or alkylcarbonyl, or two adjacent groups Y1-Y6 form a 6-membered aromatic ring or a methylenedioxy group

all of these groups being optionally substituted by a group as defined below.

INDEPENDENT CLAIMS are also included for preparations of (I).

ACTIVITY Fungicide.

In tests against Septoria nodorum on wheat, plants were treated with an aqueous suspension of the compound then, after 24 hours, infested with the spores and left for 72 hours at 18degreesC in a humid atmosphere. The effect was noted after 15-20 days, and showed that an application rate of 500 g/ha gave at least 50% protection, and gave total protection in some cases.

MECHANISM OF ACTION None given.

USE Plant fungicides, especially useful in the treatment of cereals, fruit trees, maize, cotton, flax, rapeseed, vines, forest trees, peas, potatoes, and beet, including genetically modified plants.

pp; 175 DwgNo 0/0

Technology Focus:

TECHNOLOGY FOCUS - ORGANIC CHEMISTRY - The compounds may be prepared by e.g. reaction

THIS PAGE BLANK (USPTO)

of a quinoline (II) with a pyrazole (III) in the presence of a base.

X=halogen.

Derwent World Patents Index © 2001 Derwent Information Ltd. All rights reserved. Dialog® File Number 351 Accession Number 13700332

12/20/01 11:12 AM

THIS PAGE BLANK (USPTO)

19 RÉPUBLIQUE FRANÇAISE

# INSTITUT NATIONAL DE LA PROPRIÉTÉ INDUSTRIELLE

**PARIS** 

11) No de publication :

2 795 726

(à n'utiliser que pour les commandes de reproduction)

21) Nº d'enregistrement national :

99 08596

51) Int Cl7: C 07 D 401/04, A 01 N 43/56 // (C 07 D 401/04, 215:46, 231:14)

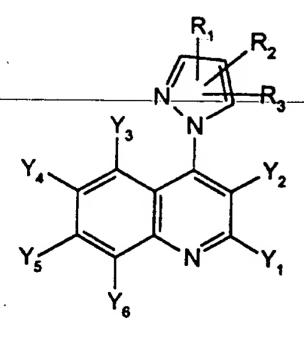
(12)

# **DEMANDE DE BREVET D'INVENTION**

**A1** 

- **Date de dépôt**: 30.06.99.
- 30) Priorité :

- 71 Demandeur(s): AVENTIS CROPSCIENCE Société anonyme FR.
- Date de mise à la disposition du public de la demande : 05.01.01 Bulletin 01/01.
- Liste des documents cités dans le rapport de recherche préliminaire : Se reporter à la fin du présent fascicule
- Références à d'autres documents nationaux apparentés :
- 12 Inventeur(s): EMERIC GILBERT, HARTMANN BENOIT, LE HIR DE FALLOIS LOIC, LACHAISE HELENE et HUSER NATHALIE.
- 73 Titulaire(s):
- Mandataire(s): AVENTIS CROPSCIENCE.
- 64 NOUVEAUX PYRAZOLES FONGICIDES.
- 67 Composés de formule générale (I):



dans laquelle R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>3</sub>, Y<sub>1</sub>, Y<sub>2</sub>, Y<sub>3</sub>, Y<sub>4</sub>, Y<sub>5</sub> et Y<sub>6</sub> sont tels que définis dans la description.

Procédés de traitement des végétaux par application de ces composés.

# **NOUVEAUX PYRAZOLES FONGICIDES**

#### 5 Domaine de l'invention

[0001] La présente invention concerne de nouveaux composés comportant un groupe pyrazole, leur procédé de préparation, leur utilisation comme fongicides, notamment sous forme de compositions fongicides, ainsi que les procédés de contrôle des champignons phytopathogènes des cultures à l'aide de ces composés ou de ces compositions.

# État de la technique

10

15

20

25

30

35

[0002] Des très nombreux composés comportant un groupe pyrazole sont déjà connus et largement illustrés dans la littérature. À titre d'exemple, le brevet US 4,622,330 décrit des dérivés du pyrazole possédant des activités anti-parasitaires.

Plus spécifiquement, les brevets US 5,760,056 et WO-A-97/17064 décrivent des dérivés de quinolyl-pyrazoles possédant un groupement adamantylcarboxylique et utiles dans le traitement thérapeutique de troubles du système nerveux central.

Les demandes de brevets EP-A-0703234 et DE-A-19636509 décrivent notamment des composés fongicides possédant une structure quinolyl-pyrazole dont le cycle pyrazole porte éventuellement un seul substituant.

[0003] Les dérivés connus de quinolyl-pyrazoles, et notamment ceux connus pour leur activité fongicide, présentent cependant de nombreux inconvénients, bien connus de l'utilisateur de tels composés, c'est-à-dire celui confronté aux problèmes de lutte contre les maladies fongiques des plantes : faible activité, composés efficaces sur une relativement faible gamme de maladies fongiques, faible sélectivité, toxicité, voire écotoxicité.

Autrement dit, les composés fongicides connus sont faiblement actifs et/ou possèdent un spectre d'activité relativement étroit. Afin d'éradiquer toutes les différentes espèces de champignons s'attaquant aux plantes, l'utilisateur doit par exemple utiliser plusieurs produits, dont il doit connaître exactement le spectre et les doses d'application. L'utilisation de plusieurs produits va de plus à l'encontre des modes de traitement des cultures préconisés aujourd'hui, où les doses d'application doivent être les plus faibles possible, dans le but évident de protection de l'environnement.

De plus, l'emploi de grandes quantités de produits et/ou de plusieurs produits fongicides différents sont bien souvent nuisibles aux cultures (toxicité des produits).

- L'emploi de grandes quantités de produits dans le traitement des maladies fongiques entraîne dans certains cas l'apparition de souches fongiques résistantes à ces produits. C'est la raison pour laquelle il est toujours nécessaire de proposer à l'utilisateur de nouvelles molécules anti-fongiques.
- [0004] Un objet de la présente invention est de proposer une nouvelle famille de composés ayant un large spectre d'action sur les champignons phytopathogènes des cultures.

Un autre objet de la présente invention est de proposer une nouvelle famille de composés ayant un large spectre d'action sur les champignons phytopathogènes des cultures permettant de résoudre les problèmes spécifiques rencontrés.

Un autre objet de la présente invention est de proposer une nouvelle famille de composés actifs à faibles doses sur les champignons phytopathogènes des cultures.

Un autre objet de la présente invention est de proposer une nouvelle famille de composés ayant un large spectre d'action amélioré sur les champignons phytopathogènes des cultures.

Un autre objet de la présente invention est de proposer une nouvelle famille de composés ayant un large spectre d'action amélioré sur les champignons phytopathogènes des cultures et possédant une toxicité et/ou une écotoxicité réduite.

Un autre objet de la présente invention est de proposer une nouvelle famille de composés ayant un large spectre d'action amélioré sur les champignons phytopathogènes des cultures comme les céréales, le riz, le maïs, le tournesol, les arbres fruitiers, les arbres forestiers, la vigne, les cultures oléagineuses, les cultures maraîchères, les solanées, la betterave, etc.

#### 30

15

20

25

# Définition générale de l'invention :

[0005] De façon tout à fait surprenante, il a été trouvé que ces objets peuvent être réalisés en totalité ou en partie, par des composés comportant un motif quinolyl-pyrazole, dans lequel le pyrazole comporte au moins deux substituants différents.

[0006] La présente invention concerne des composés de formule générale (I) :

$$P_{1}$$
 $P_{2}$ 
 $P_{3}$ 
 $P_{4}$ 
 $P_{5}$ 
 $P_{6}$ 
 $P_{1}$ 
 $P_{2}$ 
 $P_{2}$ 
 $P_{3}$ 
 $P_{4}$ 
 $P_{5}$ 
 $P_{6}$ 
 $P_{1}$ 
 $P_{2}$ 
 $P_{2}$ 
 $P_{3}$ 
 $P_{4}$ 
 $P_{5}$ 
 $P_{5}$ 
 $P_{6}$ 

composés de formule (I) dans laquelle :

- R<sub>1</sub> et R<sub>2</sub> sont différents et sont choisis parmi un radical alkyle, alkoxy, alkylsulfonyle, alkoxysulfonyle, alkényle, alkylsulfinyle, alkylthio, alkynyle, alkényloxy, alkynyloxy, alkénylthio, alkynylthio, cycloalkyle, hétérocyclylalkyle, alkylcarbonyle, cycloalkylalkyle, hétérocyclyle, alkénylcarbonyle, alkynylcarbonyle, alkylcarbonyloxy, alkénylcarbonyloxy, alkényloxycarbonyle, alkynylcarbonyloxy, alkoxycarbonyle, hétérocyclylcarbonyl, cycloalkyl-carbonyle, alkynyloxycarbonyle, cycloalkylalkyloxycarbonyle, hétérocyclylcycloalkyl-oxycarbonyle, thioalkylthiocarbonyle, hétérocyclylalkoxycarbonyle, oxycarbonyle, alkoxythiocarbonyle,
- un radical aryle, hétéroaryle, arylcarbonyle, hétéroarylcarbonyle,
  le radical hydroxy, le radical mercapto, le radical carboxy, le radical nitro, le
  radical cyano, le radical thiocyanato, le radical azido, un radical NR<sub>4</sub>R<sub>5</sub>,  $C(=O)NR_4R_5, C(=S)NR_4R_5 \text{ et un radical } C(=NR_4)R_5,$
- 20 ou bien,

5

10

R<sub>1</sub> et R<sub>2</sub> peuvent former ensemble un cycle de 5 à 7 atomes, contenant 2 à 3 atomes d'oxygène et/ou d'azote, éventuellement substitué par un ou plusieurs radicaux choisis parmi halogène, alkyle et haloalkyle;

R, est choisi parmi l'hydrogène, un radical alkyle, alkoxy, alkylthio, 25 alkylsulfonyle, alkoxysulfonyle, alkényle, alkynyle, alkylsulfinyle, alkénylthio, alkynylthio, cycloalkyle, alkynyloxy, alkényloxy, hétérocyclyle, cycloalkylcarbonyle, hétérocyclylcarbonyl, cycloalkylalkyle, hétérocyclylalkyle, alkylcarbonyle, alkénylcarbonyle, alkynylcarbonyle, alkynylcarbonyloxy, alkénylcarbonyloxy, alkylcarbonyloxy, 30

alkoxycarbonyle, alkényloxycarbonyle, alkynyloxycarbonyle, cycloalkyloxycarbonyle, hétérocyclyloxycarbonyle, hétérocyclylakoxycarbonyle, hétérocyclylalkoxycarbonyle, un radical aryle, hétéroaryle, arylcarbonyle, hétéroarylcarbonyle, le radical hydroxy, le radical mercapto, le radical carboxy, le radical nitro, le radical cyano, le radical thiocyanato, le radical azido, un radical NR<sub>4</sub>R<sub>5</sub>, C(=O)NR<sub>4</sub>R<sub>5</sub>, C(=S)NR<sub>4</sub>R<sub>5</sub> et un radical C(=NR<sub>4</sub>)R<sub>5</sub>,

- R<sub>4</sub> et R<sub>5</sub>, identiques ou différents, sont choisis parmi l'hydrogène, un radical alkyle, alkoxy, alkylthio, alkylsulfinyle, alkylsulfonyle, alkoxysulfonyle, 10 alkényle, alkynyle, alkényloxy, alkynyloxy, alkénylthio, alkynylthio, alkoxycarbonylalkyle, alkoxyalkyle, cycloalkyle, cyanoalkyle, hétérocyclylalkyle, alkylcarbonyle, hétérocyclyle, cycloalkylalkyle, alkénylcarbonyle, alkynylcarbonyle, alkoxycarbonyle, alkényloxycarbonyle, cycloalkyloxycarbonyle, alkynyloxycarbonyle, 15 cycloalkylalkyloxycarbonyle, hétérocyclyloxycarbonyle, hétérocyclylalkoxycarbonyle, un radical aryle, hétéroaryle, arylcarbonyle, hétéroarylcarbonyle, arylalkyle, hétéroarylalkyle, le radical mercapto, le radical carboxy, le radical nitro, le radical cyano, le 20 radical thiocyanato, le radical azido, un radical OR6, amino, alkylamino, dialkylamino, aminoalkyle, alkylaminoalkyle et dialkylaminoalkyle,
- R<sub>6</sub> représente l'hydrogène, un radical alkyle, aryle, hétéroaryle, arylalkyle,
   hétértoarylalkyle, cycloalkyle, cycloalkylalkyle, hétérocyclyalkyle et alkoxycarbonylalkyle,
  - les radicaux Y<sub>1</sub>, Y<sub>2</sub>, Y<sub>3</sub>, Y<sub>4</sub>, Y<sub>5</sub> et Y<sub>6</sub> sont choisis indépendamment les uns des autres parmi l'atome d'hydrogène, un atome d'halogène; le radical hydroxy, mercapto, nitro, thiocyanato, azido, cyano ou pentafluorosulfonyle, un radical alkyle, haloalkyle, alkoxy, haloalkoxy, alkylthio, haloalkylthio, alkoxyalkyle, haloalkoxyalkyle, alkylthioalkyle, haloalkylthioalkyle, cyanoalkyle, cyanoalkoxy, cyanoalkylthio, alkylsulfinyle, haloalkylsulfinyle, alkylsulfonyle, haloalkylsulfonyle, alkoxysulfonyle,

un groupe cycloalkyle, halocycloalkyle, alkényle, alkényle, alkényloxy, alkénylthio, alkynylthio,

*35* 

30.

5

un radical aryle ou hétéroaryle éventuellement substitué, un radical amino, N-alkylamino, N,N-dialkylamino, acylamino, aminoalkyle, N-alkylaminoalkyle, N,N-dialkylaminoalkyle, acylaminoalkyle,

le radical carboxy, le radical carbamoyle, un radical N-alkylcarbamoyle, N,N-dialkylcarbamoyle, alkoxycarbonyle et un radical alkylcarbonyle,

ou bien

5

10

30

deux radicaux adjacents choisis parmi Y<sub>1</sub>, Y<sub>2</sub>, Y<sub>3</sub>, Y<sub>4</sub>, Y<sub>5</sub> et Y<sub>6</sub> pouvant également former, ensemble et avec les deux atomes de carbone qui les portent, un cycle aromatique à 6 chaînons, ou deux radicaux adjacents choisis parmi Y<sub>1</sub>, Y<sub>2</sub>, Y<sub>3</sub>, Y<sub>4</sub>, Y<sub>5</sub> et Y<sub>6</sub> pouvant également former ensemble un radical divalent méthylène-di-oxy;

- l'ensemble des radicaux définis ci-dessus et possédant une chaîne 15 hydrocarbonée (alkyle, alkoxy, cycloalkyle, hétérocycloalkyle, alkényle, alkynyle, etc.) peuvent éventuellement être substitués par un ou plusieurs groupes ou radicaux, identiques ou différents, choisis parmi hydroxy, mercapto, NR<sub>4</sub>R<sub>5</sub>, cyano, nitro, aryle, hétéroaryle, halogène, alkoxy, alkylcarbonyloxy, alkénylcarbonyle, alkylthio, alkylcarbonyle, 20 alkénylcarbonyloxy, alkynylcarbonyle, alkynylcarbonyloxy, arylcarbonyl, arylcarbonyloxy, hétéroarylcarbonyl, hétéroarylcarbonyloxy, aryloxy, arylthio, hétéroaryloxy, hétéroarylthio, halogénoalkoxy, perhalogénoalkoxy, cyanoalkylcarbonyloxy, cycloalkyle, hétérocyclyle, cycloalkylcarbonyle, cycloalkylcarbonyloxy, hétérocyclylcarbonyle, hétérocyclylcarbonyloxy, 25 alkylcarbonylalkylcarbonyloxy, aryloxyalkylcarbonyloxy, arylcarbonylcarbonyloxy, alkoxycarbonylalkylcarbonyloxy, alkoxyalkoxyalkylcarbonyloxy et hétéroarylcarbonylcarbonyloxy, alkylthioalkylcarbonyloxy,
- l'ensemble des radicaux aryle et hétéroaryle définis ci-dessus peuvent éventuellement être substitués par un ou plusieurs groupes ou radicaux, identiques ou différents, choisis parmi hydroxy, mercapto, oxo, cyano, nitro, cyanato, thiocyanato, formyle, propylène-diyle, amino, alkylamino, dialkylamino, pentafluorosulfonyle, aryle, hétéroaryle, halogène, alkyle, haloalkyle, perhaloalkyle, alkényle, alkynyle, alkoxy, alkylthio, haloalkoxy, perhaloalkoxy, alkoxyalkyle, alkylcarbonyle, alkoxycarbonyle,

alkylcarbonyloxy, alkénylcarbonyle, alkénylcarbonyloxy, alkynylcarbonyle, alkynylcarbonyloxy, arylcarbonyl, arylcarbonyloxy, hétéroarylcarbonyle, hétéroarylcarbonyloxy, aryloxy, arylthio, hétéroaryloxy, hétéroarylthio, cycloalkyle, hétérocyclyle, cycloalkylcarbonyle et hétérocyclylcarbonyle, leurs éventuels isomères géométriques et/ou optiques, leurs éventuelles

leurs éventuels isomères géométriques et/ou optiques, leurs éventuelles formes tautomères,

5

15

20

25

35

ainsi que les sels, les N-oxydes et les complexes métalliques et métalloïdiques des composés de formule (I) tels qu'ils viennent d'être définis.

[0007] Dans les définitions précédentes des radicaux R<sub>1</sub> à R<sub>6</sub> et Y<sub>1</sub> à Y<sub>6</sub>, il doit être compris que :

- les radicaux ou groupements alkyle, alkényle, alkynyle, (ainsi que les radicaux dérivés, comme alkoxy, alkoxycarbonyle, etc.) comportent de 1 à 6 atomes de carbone (de 2 à 6 pour les radicaux alkényle et alkynyle) en chaîne linéaire ou ramifiée;
- les radicaux cycloalkyle contiennent de 3 à 7 atomes de carbone, les cycles étant partiellement ou totalement saturés, par exemple cyclopropyle, cyclopentyle, cyclopentényle, cyclohexyle, cyclohexényle;
- les radicaux hétérocyclyle contiennent de 3 à 7 atomes, parmi lesquels 1, 2 ou 3 sont choisis parmi azote, oxygène et soufre, les autres étant des atomes de carbone, les cycles étant partiellement ou totalement saturés, par exemple aziridyle, morpholyle, thiomorpholyle, pipérazinyle, pyrrolidinyle, imidazolidinyle, thioimidazolidinyle, isoxazolyle, isothiazolyle, tétrahydropyridinyle, 1,3-dioxolyle;
- par radical aryle, on entend le radical phényle ou le radical naphtyle;
- par radical hétéroaryle, on entend un radical hétéroaromatique mono ou bicyclique de 3 à 10 chaînons pouvant comporter jusqu'à 3 hétéroatomes identiques ou différents et choisis parmi azote, oxygène et soufre. Des exemples de radicaux aromatiques sont le radical pyridyle, quinolyle, quinoxalyle, furyle, thiényle, pyrrolyle, pyrazinyle, pyridazinyle,

[0008] Par ailleurs, les termes génériques suivants sont utilisés avec les significations suivantes :

- halogène signifie fluor, chlore, brome ou iode;
- les radicaux halogénés peuvent comporter un ou plusieurs atomes d'halogènes identiques ou différents;
- le radical acyle signifie alkylcarbonyle, ou cycloalkylcarbonyle;

- lorsqu'un radical est disubstitué, les deux substituants peuvent être identiques ou différents;
- lorsque le radical amino est disubstitué, les deux substituants peuvent constituer un hétérocycle azoté saturé ou insaturé, de 5 ou 6 atomes ;
- lorsque le radical carbamoyle est disubstitué, les deux substituants peuvent constituer un hétérocycle azoté saturé ou insaturé, de 5 ou 6 atomes ;

[0009] Des modes de réalisations préférés de l'invention sont ceux où les produits de formule (I) présentent en outre l'une et/ou l'autre des caractéristiques suivantes prises isolément ou en combinaison :

R<sub>1</sub> et R<sub>2</sub> sont différents et sont choisis parmi un radical alkyle, alkylthioalkylke, hydroxyalkyle, aminoalkoxyalkyle, alkoxyalkyle, N,N-dialkylaminoalkoxyalkyle, N-alkylaminoalkoxy-alkyle, aminoalkylthioalkyle, N-alkyl-aminoalkyl-thioalkyle, N,N-dialkylaminoalkylthioalkyle, alkényle, cycloalkyle, cycloalkylcarbonyle, hétérocyclylcarbonyl, hétérocyclyle, cycloalkylalkyle, alkylcarbonyloxy, hétérocyclylalkyle, alkylcarbonyle, alkénylcarbonyloxyalkyle, alkylcarbonyloxyalkyle, alkynylcarbonyloxyalkyle, alkoxycarbonyle, cycloalkylalkoxycarbonyle,

20

5

10

15

un radical aryle, hétéroaryle, arylalkyle, hétéroarylalkyle, aryloxyalkyle, hétéroaryloxyalkyle, arylcarbonyle, hétéroarylcarbonyle, arylcarbonyloxyalkyle, alkyle, hétéroarylcarbonyloxyalkyle, le radical hydroxy, le radical carboxy, le radical nitro, le radical cyano, un radical NR<sub>4</sub>R<sub>5</sub>, CH<sub>2</sub>NR<sub>4</sub>R<sub>5</sub>, C(=0)NR<sub>4</sub>R<sub>5</sub>, et un radical C(=NR<sub>4</sub>)R<sub>5</sub>,

25

R<sub>3</sub> est choisi parmi l'hydrogène, un radical alkyle, alkoxy, alkoxyalkyle, alkylthio, alkényle, alkynyle, cycloalkyle, hétérocyclyle, cycloalkylalkyle, hétérocyclylalkyle, alkylcarbonyle, alkylcarbonyloxy, alkoxycarbonyle,

30

le radical hydroxy, le radical mercapto, le radical carboxy, et un radical NR<sub>4</sub>R<sub>5</sub>,

*35* 

• R<sub>4</sub> et R<sub>5</sub>, identiques ou différents, sont choisis parmi l'hydrogène, un radical alkyle, alkoxy, alkoxyalkyle, alkylthio, alkényle, alkynyle, alkényloxy, alkynyloxy, cyanoalkyle, alkoxyalkyle, alkoxycarbonylalkyle, cycloalkyle, hétérocyclyle, cycloalkylalkyle, hétérocyclylalkyle, alkylcarbonyle,

alkoxycarbonyle,

un radical aryle, hétéroaryle, arylalkyle, hétéroarylalkyle, le radical mercapto, le radical cyano, un radical OR<sub>6</sub>, amino, alkylamino, dialkylamino, aminoalkyle, alkylaminoalkyle et dialkylaminoalkyle,

5

- R<sub>6</sub> représente l'hydrogène, un radical alkyle, aryle, hétéroaryle, arylalkyle, hétértoarylalkyle, cycloalkyle, cycloalkylalkyle, hétérocyclyle, hétérocyclyalkyle, et alkoxycarbonylalkyle,
- les radicaux Y<sub>1</sub>, Y<sub>2</sub>, Y<sub>3</sub>, Y<sub>4</sub>, Y<sub>5</sub> et Y<sub>6</sub> sont choisis indépendamment les uns des autres parmi l'atome d'hydrogène, un atome d'halogène, le radical hydroxy, mercapto, nitro, cyano ou pentafluorosulfonyle, un radical alkyle, haloalkyle, alkoxy, haloalkoxy, alkylthio, haloalkylthio, alkoxyalkyle, haloalkoxyalkyle, cyanoalkyle, cyanoalkyle, cyanoalkylthio,

un radical alkényle, alkynyle, alkényloxy, alkynyloxy, alkénylthio, alkynylthio,

un radical amino, N-alkylamino, N,N-dialkylamino, aminoalkyle, N-alkylaminoalkyle, N,N-dialkylaminoalkyle,

le radical carboxy, alkoxycarbonyle et un radical alkylcarbonyle,

20

15

ou bien

deux radicaux adjacents choisis parmi Y<sub>1</sub>, Y<sub>2</sub>, Y<sub>3</sub>, Y<sub>4</sub>, Y<sub>5</sub> et Y<sub>6</sub> pouvant également former, ensemble et avec les deux atomes de carbone qui les portent, un cycle aromatique à 6 chaînons,

*25* 

30

l'ensemble des radicaux définis ci-dessus et possédant une chaîne hydrocarbonée (alkyle, alkoxy, cycloalkyle, hétérocycloalkyle, alkényle, alkynyle, etc.) peuvent éventuellement être substitués par un ou plusieurs groupes ou radicaux, identiques ou différents, choisis parmi hydroxy, mercapto, amino, N-alkylamino, N,N-dialkylamino, cyano, nitro, aryle, hétéroaryle, halogène, alkoxy, alkylthio, aryloxy, arylthio, hétéroaryloxy, perhalogénoalkoxy, cyanoalkylhétéroarylthio, halogénoalkoxy, cycloalkylcarbonyle, carbonyloxy, cycloalkyle, hétérocyclyle, cycloalkylcarbonyloxy, hétérocyclylcarbonyle, hétérocyclylcarbonyloxy, aryloxyalkylcarbonyloxy, alkylcarbonylalkylcarbonyloxy, alkoxycarbonylhétéroarylcarbonylarylcarbonylcarbonyloxy, alkylcarbonyloxy, carbonyloxy, alkoxyalkoxyalkylcarbonyloxy et alkylthioalkylcarbonyloxy,

*35* 

• l'ensemble des radicaux aryle et hétéroaryle définis ci-dessus peuvent éventuellement être substitués par un ou plusieurs groupes ou radicaux, identiques ou différents, choisis parmi oxo, cyano, nitro, formyle, propylène-diyle, amino, N-alkylamino, N,N-dialkylamino, aryle, hétéroaryle, halogène, alkyle, haloalkyle, perhaloalkyle, alkoxy, alkylthio, haloalkoxy, perhaloalkoxy, alkoxyalkyle, alkylcarbonyle, alkoxycarbonyle, aryloxy, cycloalkyle et hétérocyclyle,

leurs éventuels isomères géométriques et/ou optiques, leurs éventuelles 10 formes tautomères,

5

15

ainsi que les sels, les N-oxydes et les complexes métalliques et métalloïdiques des composés de formule (I) tels qu'ils viennent d'être définis.

[0010] De manière avantageuse, on préfère encore les composés de formule (I) possédant les caractéristiques suivantes prises isolément ou en combinaison :

- R<sub>1</sub> et R<sub>2</sub> sont différents et sont choisis parmi un radical alkyle, alkoxyalkyle, alkylthioalkylke, hydroxyalkyle, aminoalkoxyalkyle, N-alkylaminoalkoxy-alkyle, N,N-dialkylaminoalkoxyalkyle, aminoalkylthioalkyle, N-alkylaminoalkyl-thioalkyle, N,N-dialkylaminoalkylthioalkyle, alkényle, cycloalkylcarbonyle, hétérocyclylcarbonyl, cycloalkylalkyle, 20 hétérocyclylalkyle, alkylcarbonyle, alkylcarbonyloxy, alkylcarbonyloxyalkyle, alkoxycarbonyle, cycloalkylalkoxycarbonyle, un radical aryle, hétéroaryle, arylalkyle, hétéroarylalkyle, aryloxyalkyle, hétéroaryloxyalkyle, arylcarbonyle, hétéroarylcarbonyle, le radical carboxy, un radical NR<sub>4</sub>R<sub>5</sub>, CH<sub>2</sub>NR<sub>4</sub>R<sub>5</sub>, C(=0)NR<sub>4</sub>R<sub>5</sub>, et un radical 25  $C(=NR_4)R_5$
- R<sub>3</sub> est choisi parmi l'hydrogène, un radical alkyle, alkoxy, alkoxyalkyle, alkylthio, cycloalkyle, hétérocyclyle, cycloalkylalkyle, hétérocyclylalkyle, alkoxycarbonyle, alkoxycarbonyle, le radical carboxy, et un radical NR<sub>4</sub>R<sub>5</sub>,
- R, et R<sub>5</sub>, identiques ou différents, sont choisis parmi l'hydrogène, un radical alkyle, alkoxy, alkoxyalkyle, alkoxyalkyle, alkoxycarbonylalkyle, cycloalkyle, hétérocyclylalkyle, hétérocyclylalkyle, un radical aryle, hétéroaryle, arylalkyle, hétéroarylalkyle, et un radical OR<sub>6</sub>,

 R<sub>6</sub> représente l'hydrogène, un radical aryle, hétéroaryle, arylalkyle, hétértoarylalkyle, cycloalkyle, cycloalkylalkyle, hétérocyclyle, et hétérocyclyalkyle,

5

• les radicaux Y<sub>1</sub>, Y<sub>2</sub>, Y<sub>3</sub>, Y<sub>4</sub>, Y<sub>5</sub> et Y<sub>6</sub> sont choisis indépendamment les uns des autres parmi l'atome d'hydrogène, un atome d'halogène, le radical hydroxy, un radical alkyle, haloalkyle, alkoxy, haloalkoxy, alkoxyalkyle et haloalkoxyalkyle,

10

• l'ensemble des radicaux définis ci-dessus et possédant une chaîne hydrocarbonée (alkyle, alkoxy, cycloalkyle, hétérocycloalkyle, alkényle, alkynyle, etc.) peuvent éventuellement être substitués par un ou plusieurs groupes ou radicaux, identiques ou différents, choisis parmi hydroxy, halogène, alkoxy et halogénoalkoxy,

15

• l'ensemble des radicaux aryle et hétéroaryle définis ci-dessus peuvent éventuellement être substitués par un ou plusieurs groupes ou radicaux, identiques ou différents, choisis parmi oxo, halogène, alkyle, haloalkyle, perhaloalkyle, alkoxy, haloalkoxy, perhaloalkoxy, alkoxyalkyle, alkylcarbonyle, alkoxycarbonyle et aryloxy,

leurs éventuels isomères géométriques et/ou optiques, leurs éventuelles formes tautomères,

25

30

*35* 

20

ainsi que les sels, les N-oxydes et les complexes métalliques et métalloïdiques des composés de formule (I) tels qu'ils viennent d'être définis.

[0011] De manière particulièrement avantageuse, on préfère encore les composés de formule (I) possédant les caractéristiques suivantes prises isolément ou en combinaison:

- R<sub>1</sub> et R<sub>2</sub> sont différents et sont choisis parmi un radical alkyle, alkoxyalkyle, hydroxyalkyle, cycloalkylcarbonyle, hétérocyclylcarbonyl, alkylcarbonyle, alkylcarbonyloxy, alkylcarbonyloxyalkyle, alkoxycarbonyle, cycloalkylalkoxycarbonyle,
  - un radical aryle, hétéroaryle, arylaikyle, hétéroarylaikyle, aryloxyalkyle, hétéroaryloxyalkyle,

le radical carboxy et un radical C(=O)NR<sub>4</sub>R<sub>5</sub>,

• R, représente l'hydrogène,

5

10

15

20

35

- R<sub>4</sub> et R<sub>5</sub>, identiques ou différents, sont choisis parmi l'hydrogène, un radical alkyle, alkoxy et alkoxycarbonylalkyle,
- les radicaux Y<sub>1</sub>, Y<sub>2</sub>, Y<sub>3</sub>, Y<sub>4</sub>, Y<sub>5</sub> et Y<sub>6</sub> sont choisis indépendamment les uns des autres parmi l'atome d'hydrogène, un atome d'halogène, un radical alkyle, haloalkyle et alkoxy,
- l'ensemble des radicaux définis ci-dessus et possédant une chaîne hydrocarbonée (alkyle, alkoxy, cycloalkyle, hétérocycloalkyle, alkényle, alkynyle, etc.) peuvent éventuellement être substitués par un ou plusieurs groupes ou radicaux, identiques ou différents, choisis parmi hydroxy, halogène, alkoxy et haloalkoxy,
  - l'ensemble des radicaux aryle et hétéroaryle définis ci-dessus peuvent éventuellement être substitués par un ou plusieurs groupes ou radicaux, identiques ou différents, choisis parmi oxo, halogène, alkyle, haloalkyle, alkoxy, haloalkoxy, perhaloalkoxy et alkoxycarbonyle,

leurs éventuels isomères géométriques et/ou optiques, leurs éventuelles formes tautomères,

ainsi que les sels, les N-oxydes et les complexes métalliques et métalloïdiques des composés de formule (I) tels qu'ils viennent d'être définis.

[0012] On présère enfin les composés de formule (I) suivants :

- le 1-(7-chloro-4-quinolyl)-5-(méthoxyméthyl)-1*H*-pyrazole-4-carboxylate de méthyle;
- le 3-(méthoxyméthyl)-1-[8-(trifluorométhyl)-4-quinolyl]-1H-pyrazole-4-carboxylate de méthyle;
  - le 1-(7-chloro-4-quinolyl)-5-(3-nitrophényl)-1*H*-pyrazole-4-carboxylate méthyle;
  - le 1-(7-chloro-4-quinolyl)-N, N-diéthyl-5-(méthoxyméthyl)-1H-pyrazole-4-carboxamide;
    - le 1-(7-chloro-4-quinolyl)-N-méthoxy-5-(méthoxyméthyl)-N-méthyl-1H-pyrazole-4-carboxamide;

- le 1-(7-chloro-4-quinolyl)-5-(2-méthoxyéthyl)-1*H*-pyrazole-4-carboxylate de méthyle;
- le 5-(2-méthoxyéthyl)-1-(7-méthoxy-4-quinolyl)-1*H*-pyrazole-4-carboxylate de méthyle;
- le 1-[2,8-bis(trifluorométhyl)-4-quinolyl-N-méthoxy-3-(méthoxyméthyl)-N-méthyl-1H-pyrazole-4-carboxamide;
  - le 1-(7-chloro-4-quinolyl)-3-(méthoxyméthyl)-1*H*-pyrazole-4-carboxylate de méthyle;
  - le 1-(6-fluoro-4-quinolyl)-5-(méthoxyméthyl)-1*H*-pyrazole-4-carboxylate de méthyle;
  - le 1-(7-chloro-4-quinolyl)-5-(méthoxyméthyl)-1*H*-pyrazole-4-carboxylate de 2-éthoxyéthyle;
  - le N-méthoxy-3-(méthoxyméthyl)-N-méthyl-1-[8(trifluorométhyl)-4-quinolyl]-1H-pyrazole-4-carboxamide;
- la [1-(7-chloro-4-quinolyl)-5-(méthoxyméthyl)-1*H*-pyrazole-4-yl](1,3-thiazolidin-3-yl)méthanone;

10

20

30

- le 2-[1-(7-chloro-4-quinolyl)-5-(méthoxyméthyl)-1*H*-pyrazol-4-yl]-2-propanol;
- le 1-(7-chloro-4-quinolyl)-N-méthoxy-5-(méthoxyméthyl)-N-propyl-1H-pyrazole-4-carboxamide;
- le 5-({4-méthoxycarbonyl}-1-[8-(trifluorométhyl)-4-quinolyl]-1*H*-pyrazol-5-yl}méthoxy)isophtalate de diméthyle;
- le 1-(7-chloro-4-quinolyl)-N-isopropyl-N-méthoxy-5-(méthoxyméthyl)-
  1H-pyrazole-4-carboxamide;
- le 4-[{[1-(7-chloro-4-quinolyl)-5-(méthoxyméthyl)-1*H*-pyrazole-4-yl] carbonyl}(méthoxy)amino]butanoate de méthyle;
  - le 5-[(heptanoyloxy)méthyl]-1-[8-(trifluorométhyl)-4-quinolyl]-1H-pyrazole-4-carboxylate de méthyle;
  - la 7-chloro-4-{5-méthoxyméthyl}-4-[5-trifluorométhyl]-1,2,4-oxadiazol-3-yl]-1*H*-pyrazol-1-yl}quinoléine,

ainsi que leurs éventuelles formes tautomères, leurs sels, N-oxydes et complexes métalliques et métalloïdiques.

[0013] Parmi les composés de formule (I) tels qu'ils viennent d'être définis, un groupe de composés particulièrement intéressants est constitué par les composés de formule générale (IV):

$$P_{4}$$
 $P_{5}$ 
 $P_{1}$ 
 $P_{2}$ 
 $P_{2}$ 
 $P_{3}$ 
 $P_{4}$ 
 $P_{5}$ 
 $P_{5}$ 
 $P_{6}$ 
 $P_{1}$ 
 $P_{1}$ 
 $P_{2}$ 
 $P_{3}$ 
 $P_{4}$ 
 $P_{5}$ 
 $P_{5}$ 
 $P_{6}$ 
 $P_{1}$ 
 $P_{2}$ 
 $P_{3}$ 
 $P_{4}$ 
 $P_{5}$ 
 $P_{5}$ 
 $P_{5}$ 
 $P_{6}$ 
 $P_{7}$ 
 $P_{7}$ 
 $P_{8}$ 

cas particulier des composés de formule (I) pour lesquels  $R_3$  représente l'hydrogène et  $R_1$  et  $R_2$  sont respectivement en position 4 et 5 du noyau pyrazole,  $R_2$ ,  $Y_1$ ,  $Y_2$ ,  $Y_3$ ,  $Y_4$ ,  $Y_5$  et  $Y_6$  étant tels que définis précédemment,

et R<sub>1</sub> représente un groupe carboxy, carbamoyle, N-alkylcarbamoyle, N,N-dialkylcarbamoyle, N-alkyl,N-alkoxyalkylcarbamoyle, N-alkoxycarbamoyle, N-alkyl-N-aminoalkylcarbamoyle, N,N-diaminoalkylcarbamoyle, alkoxycarbonyle inférieur; un nitrile, un groupe acyle inférieur.

[0014] Les composés de formules générales (I) et (IV) ainsi que les composés éventuellement utilisables à titre d'intermédiaires dans les procédés de préparation, et qui seront définis à l'occasion de la description de ces procédés, peuvent exister sous une ou plusieurs formes d'isomères optiques ou chiraux selon le nombre de centres asymétriques du composé. L'invention concerne donc aussi bien tous les isomères optiques que leurs mélanges racémiques ou scalémiques (on désigne par scalémique un mélange d'énantiomères dans des proportions différentes), ainsi que les mélanges de tous les stéréoisomères possibles en toutes proportions. La séparation des diastéréoisomères et/ou des isomères optiques peut s'effectuer selon les méthodes connues en soi (E.Eliel ibid.).

20

10

15

[0015] La préparation des réactifs utilisés dans l'une ou l'autre des méthodes de préparation suivantes, est habituellement connue en soi et est habituellement décrite spécifiquement dans l'art antérieur ou d'une manière telle que l'homme de l'art peut l'adapter au but souhaité.

25

*30* 

L'art antérieur utilisable par l'homme de l'art pour établir les conditions de préparation des réactifs, peut être trouvé dans de nombreux ouvrages généraux de chimie comme "Advanced Organic Chemistry" de J.March, Ed. Wiley (1992), "Methoden der organischen Chemie" (Houben-Weyl), Ed. Georg Thieme Verlag ou les "Chemical Abstracts" Ed. American Chemical Society ainsi que dans les bases de données informatiques accessibles au public.

[0016] Les composés de la présente invention de formules générales (I) et (IV) ainsi que les composés éventuellement utilisables à titre d'intermédiaires dans les procédés de préparation, peuvent être préparés selon le procédé suivant :

composés de formules (I), (II) et (III), dans lesquelles X représente un halogène et R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>3</sub>, Y<sub>1</sub>, Y<sub>2</sub>, Y<sub>3</sub>, Y<sub>4</sub>, Y<sub>5</sub> et Y<sub>6</sub> sont tels que définis précédemment,

la réaction étant effectuée en présence d'une base organique ou inorganique, en l'absence ou en présence d'un solvant.

[0017] Cette réaction est généralement effectuée à une température comprise entre -80°C et 180°C (de préférence entre 0°C et 150°C) ou au point d'ébullition du solvant utilisé. Le solvant approprié pour cette réaction peut être un hydrocarbure aliphatique comme le pentane, l'hexane, l'heptane, l'octane ; un hydrocarbure aromatique comme le benzène, le toluène, les xylènes, les halogénobenzènes; un éther comme le diisopropyléther, le tétrahydrofurane, le dioxane, diéthyléther, le diméthoxyéthane; un hydrocarbure halogéné comme le dichlorométhane, le chloroforme, le 1,2-dichloroéthane, le 1,1,1-trichloroéthane; un ester comme l'acétate de méthyle, l'acétate d'éthyle, un nitrile comme l'acétonitrile, le propionitrile, le benzonitrile; un solvant aprotique dipolaire comme la diméthylformamide, la diméthylacétamide, la N-méthylpyrrolidone, la diméthylprolylèneurée, le diméthylsulfoxyde, ou-l'eau. Des mélanges de ces différents solvants peuvent être aussi utilisés.

[0018] La durée réactionnelle dépend des conditions utilisées et est généralement comprise entre 0,1 à 48 h.

Il n'y a pas de limitation stricte pour les proportions relatives des composés de formule (II) et de formule (III). Il est cependant avantageux de choisir un rapport molaire (III) / (II) compris entre 0,1 et 10, de préférence 0,5 à 2.

25

30

20

5

10

15

[0019] Comme base organique ou inorganique appropriée pour cette réaction, on peut citer les hydroxydes de métaux alcalins et alcalino-terreux comme l'hydroxyde de sodium, de potassium, de césium ou de calcium; les alcoolates de métaux alcalins et alcalino-terreux comme le tert-butylate de potassium, les hydrures de métaux alcalins et alcalino-terreux, comme l'hydrure de sodium, de potassium ou de césium; les carbonates et bicarbonates de métaux alcalins et alcalino-terreux comme le carbonate de sodium, de potassium, de calcium ou le bicarbonate de sodium, de potassium ou de calcium; les bases organiques, de préférences azotées, comme la pyridine, les alkylpyridines, les alkylamines comme la triméthylamine, la triéthylamine ou la di-isopropyléthylamine, les dérivés aza comme le 1,5-diazabicyclo[4.3.0]non-5-ène ou le 1,8-diazabicyclo[5.4.0]undec-7-ène, les phosphazènes comme le 1-terbutyl-2,2,4,4,4-pentakis-(diméthylamino)-2λ<sup>5</sup>,4λ<sup>5</sup>-caténadi(phosphazène).

15 [0020] Pour des références sur cette réaction on peut citer : Advances in Heterocyclic Chemistry, Volume 6, pages 414-416, pour une référence très générale sur la préparation des composés de formule (III) on peut citer Houben-Weyl, band E8b, Hetarene III, Teil 2 pages 408-704, pour les composés de formule (II) ont peut citer : Tetrahedron (1985) 41, 3033-3036 et Organic Synthesis, Col. Vol. 3, 272 (1955).

[0020] Les composés de formule (IV):

10

*25* 

30

$$P_{4}$$
 $P_{5}$ 
 $P_{6}$ 
 $P_{1}$ 
 $P_{2}$ 
 $P_{2}$ 
 $P_{3}$ 
 $P_{2}$ 
 $P_{4}$ 
 $P_{5}$ 
 $P_{6}$ 
 $P_{1}$ 
 $P_{2}$ 
 $P_{3}$ 
 $P_{4}$ 
 $P_{5}$ 
 $P_{5}$ 
 $P_{6}$ 
 $P_{1}$ 

cas particulier des composés de formule (I) pour lesquels R<sub>3</sub> représente l'hydrogène et R<sub>1</sub> et R<sub>2</sub> sont respectivement en position 4 et 5 du noyau pyrazole, R<sub>2</sub>, Y<sub>1</sub>, Y<sub>2</sub>, Y<sub>3</sub>, Y<sub>4</sub>, Y<sub>5</sub> et Y<sub>6</sub> étant tels que définis précédemment, et R<sub>1</sub> représente un groupe carboxy, carbamoyle, N-alkylcarbamoyle, N,N-dialkylcarbamoyle, N-alkoxycarbamoyle, N-alkoxycarbamoyle, N-alkyl-N-aminoalkylcarbamoyle, N,N-diaminoalkylcarbamoyle, alkoxycarbonyle inférieur; un nitrile, un groupe acyle inférieur,

peuvent avantageusement être préparés selon la réaction suivante (cf. Houben-Weyl, band E8b, Hetarene III, Teil 2 pages 450-472):

$$\begin{array}{c} O \\ R_{2} \end{array} \begin{array}{c} O \\ R_{1} \end{array} \begin{array}{c} O \\ R_{2} \end{array} \begin{array}{c}$$

où X' représente un atome d'halogène, N,N-dialkylamino ou alkoxy,  $R_1$ ,  $R_2$  et  $Y_1$  à  $Y_6$  étant tels que définis pour les composés de formule (IV) ci-dessus.

[0021] Les composés de formule (VII) peuvent avantageusement être préparés à partir des composés de formule (II) définis précédemment par réaction avec de l'hydrazine selon des techniques classiques connues de l'homme du métier.

[0022] Une fois la construction du pyrazole achevée on peut faire des transformations classiques sur les groupements fonctionnels des substituants comme décris dans de nombreux ouvrages généraux de chimie comme "Advanced Organic Chemistry" de J.March, Ed. Wiley (1992), "Methoden der organischen Chemie" (Houben-Weyl), Ed. Georg Thieme Verlag ou les "Chemical Abstracts" Ed. American Chemical Society ainsi que dans les bases de données informatiques accessibles au public ou de manière plus précise sur des pyrazoles comme décrit dans Houben-Weyl, band E8b, Hetarene III, Teil 2 pages 580-656.

[0023] L'invention concerne également des compositions fongicides comportant une quantité efficace d'au moins une matière active de formule (I).

Les compositions fongicides selon l'invention comprennent un composé de formule (I) ou de formule (IV) ou un de ses sels acceptables en agriculture ou un complexe métallique ou métalloïdique de ce composé, en association avec un support solide ou liquide, acceptable en agriculture et/ou un agent tensioactif également acceptable en agriculture. En particulier sont utilisables les supports inertes et usuels et les agents tensioactifs usuels. Ces compositions recouvrent non seulement les

20

25

15

5

10

compositions prêtes à être appliquées sur la plante ou semence à traiter au moyen d'un dispositif adapté, tel qu'un dispositif de pulvérisation ou de poudrage, mais également les compositions concentrées commerciales qui doivent être diluées avant application sur la culture.

5

10

15

20

25

*30* 

[0024] Ces compositions fongicides selon l'invention peuvent contenir aussi toute sorte d'autres ingrédients tels que, par exemple, des colloïdes protecteurs, des adhésifs, des épaississants, des agents thixotropes, des agents de pénétration, des stabilisants, des séquestrants, etc. Plus généralement, les matières actives peuvent être combinées à tous les additifs solides ou liquides correspondant aux techniques habituelles de la mise en formulation.

[0025] D'une façon générale, les compositions selon l'invention contiennent habituellement de 0,05 à 95 % (en poids) de matière active, un ou plusieurs supports solides ou liquides et, éventuellement, un ou plusieurs agents tensioactifs.

Par le terme "support", dans le présent exposé, on désigne une matière organique ou minérale, naturelle ou synthétique, avec laquelle la matière active est combinée pour faciliter son application sur les parties de la plante. Ce support est donc généralement inerte et il doit être acceptable en agriculture. Le support peut être solide (argiles, silicates naturels ou synthétiques, silice, résines, cires, engrais solides, etc.) ou liquide (eau, alcools, notamment le butanol etc...).

L'agent tensioactif peut être un agent émulsionnant, dispersant ou mouillant de type ionique ou non ionique ou un mélange de tels agents tensioactifs. On peut citer par exemple des sels d'acides polyacryliques, des sels d'acides lignosulfoniques, des sels d'acides phénolsulfoniques ou naphtalènesulfoniques, des polycondensats d'oxyde d'éthylène sur des alcools gras ou sur des acides gras ou sur des amines grasses, des phénols substitués (notamment des alkylphénols ou des arylphénols), des sels d'esters d'acides sulfosucciniques, des dérivés de la taurine (notamment des alkyltaurates), des esters phosphoriques d'alcools ou de phénols polyoxyéthylés, des esters d'acides gras et de polyols, les dérivés à fonction sulfates, sulfonates et phosphates des composés précédents. La présence d'au moins un agent tensioactif est généralement indispensable lorsque la matière active et/ou le support inerte ne sont pas solubles dans l'eau et que l'agent vecteur de l'application est l'eau.

*35* 

[0026] Ainsi donc, les compositions à usage agricole selon l'invention peuvent contenir la matière active dans de très larges limites, allant de 0,05 % à 95 % (en poids). Leur teneur en agent tensioactif est avantageusement comprise entre 5 % et

40 % en poids. Sauf indication contraire les pourcentages donnés dans cette description sont des pourcentages pondéraux.

[0027] Ces compositions selon l'invention sont elles-mêmes sous des formes assez diverses, solides ou liquides.

Comme formes de compositions solides, on peut citer les poudres pour poudrage (à teneur en matière active pouvant aller jusqu'à 100 %) et les granulés, notamment ceux obtenus par extrusion, par compactage, par imprégnation d'un support granulé, par granulation à partir d'une poudre (la teneur en matière active dans ces granulés étant entre 0,5 et 80 % pour ces derniers cas).

[0028] Les compositions fongicides selon l'invention peuvent encore être utilisées sous forme de poudres pour poudrage; on peut aussi utiliser des compositions comprenant 50 g de matière active et 950 g de talc; on peut aussi utiliser des compositions comprenant 20 g de matière active, 10 g de silice finement divisée et 970 g de talc; on mélange et broie ces constituants et on applique le mélange par poudrage.

[0029] Comme formes de compositions liquides ou destinées à constituer des compositions liquides lors de l'application, on peut citer les solutions, en particulier les concentrés solubles dans l'eau, les émulsions, les suspensions concentrées, les poudres mouillables (ou poudre à pulvériser).

[0030] Les suspensions concentrées, applicables en pulvérisation, sont préparées de manière à obtenir un produit fluide stable ne se déposant pas et elles contiennent habituellement de 10 à 75 % de matière active, de 0,5 à 15 % d'agents tensioactifs, de 0,1 à 10 % d'agents thixotropes, de 0 à 10 % d'additifs appropriés, comme des antimousses, des inhibiteurs de corrosion, des stabilisants, des agents de pénétration et des adhésifs et, comme support, de l'eau ou un liquide organique dans lequel la matière active est peu ou pas soluble : certaines matières solides organiques ou des sels minéraux peuvent être dissous dans le support pour aider à empêcher la sédimentation ou comme antigels pour l'eau.

[0031] A titre d'exemple, voici une composition de suspension concentrée :

Exemple SC 1:

5

10

15

20

25

30

35

- matière active

- phosphate de tristyrylphénol polyéthoxylé	50 g
- alkylphénol polyéthoxylé	50 g
- polycarboxylate de sodium	20 g
- éthylène glycol	50 g
- huile organopolysiloxanique (antimousse)	1 g
- polysaccharide	1,5 g
- eau	316,5 g

[0032] Les poudres mouillables (ou poudre à pulvériser) sont habituellement préparées de manière qu'elles contiennent 20 à 95 % de matière active, et elles contiennent habituellement, en plus du support solide, de 0 à 30 % d'un agent mouillant, de 3 à 20 % d'un agent dispersant, et, quand c'est nécessaire, de 0,1 à 10 % d'un ou plusieurs stabilisants et/ou autres additifs, comme des agents de pénétration, des adhésifs, ou des agents antimottants, colorants, etc...

Pour obtenir les poudres à pulvériser ou poudres mouillables, on mélange intimement les matières actives dans les mélangeurs appropriés avec les substances additionnelles et on broie avec des moulins ou autres broyeurs appropriés. On obtient par là des poudres à pulvériser dont la mouillabilité et la mise en suspension sont avantageuses ; on peut les mettre en suspension avec de l'eau à toute concentration désirée et ces suspensions sont utilisables très avantageusement en particulier pour l'application par exemple sur les feuilles des végétaux ou sur les semences.

[0033] A titre d'exemple, voici diverses compositions de poudres mouillables (ou poudres à pulvériser):

*25* 

30

*35* 

5

10

15

20

## Exemple PM 1

- matière active	50%
- alcool gras éthoxylé (agent mouillant)	2,5%
- phényléthylphénol éthoxylé (agent dispersant)	5%
- craie (support inerte)	42,5%

#### Exemple PM 2:

zaciipio i ii z :	
- matière active	10%
- alcool synthétique oxo de type ramifié, en C13 éthoxylé pa	r 8 à 10 oxyde d'éthylène
(agent mouillant)	0,75%
- lignosulfonate de calcium neutre (agent dispersant)	12%
- carbonate de calcium (charge inerte)	q.s.p. 100 %

### Exemple PM 3:

Cette poudre mouillable contient les mêmes ingrédients que dans l'exemple précédent, dans les proportions ci-après :

5	- matière active	75%
	- agent mouillant	1,50%
	- agent dispersant	8%
	- carbonate de calcium (charge inerte)	q.s.p. 100%

#### 10 Exemple PM 4:

- matière active	90%
- alcool gras éthoxylé (agent mouillant)	4%
- phényléthylphénol éthoxylé (agent dispersant)	6%

### 15 Exemple PM 5:

- matière active	50%
- mélange de tensio-actifs anioniques et non ioniques (agent mouillant)	2,5%
- lignosulfonate de sodium (agent dispersant)	5%
- argile kaolinique (support inerte)	42,5%

20

25

*35* 

[0034] Les dispersions et émulsions aqueuses, par exemple les compositions obtenues en diluant à l'aide d'eau une poudre mouillable selon l'invention, sont comprises dans le cadre général de la présente invention. Les émulsions peuvent être du type eau-dans-l'huile ou huile-dans-l'eau et elles peuvent avoir une consistance épaisse comme celle d'une "mayonnaise".

[0035] Les compositions fongicides selon l'invention peuvent être formulées sous la forme de granulés dispersables dans l'eau également compris dans le cadre de l'invention.

Ces granulés dispersables, de densité apparente généralement comprise entre environ 0,3 et 0,6 ont une dimension de particules généralement comprise entre environ 150 et 2000 et de préférence entre 300 et 1500 microns.

[0036] La teneur en matière active de ces granulés est généralement comprise entre environ 1 % et 90 %, et de préférence entre 25 % et 90 %.

Le reste du granulé est essentiellement composé d'une charge solide et éventuellement d'adjuvants tensio-actifs conférant au granulé des propriétés de dispersibilité dans l'eau. Ces granulés peuvent être essentiellement de deux types distincts selon que la charge retenue est soluble ou non dans l'eau. Lorsque la charge est hydrosoluble, elle peut être minérale ou, de préférence, organique. On a obtenu d'excellents résultats avec l'urée. Dans le cas d'une charge insoluble, celle-ci est de préférence minérale, comme par exemple le kaolin ou la bentonite. Elle est alors avantageusement accompagnée d'agents tensio-actifs (à raison de 2 à 20 % en poids du granulé) dont plus de la moitié est, par exemple, constituée par au moins un agent dispersant, essentiellement anionique, tel qu'un polynaphtalène sulfonate alcalin ou alcalino terreux ou un lignosulfonate alcalin ou alcalino-terreux, le reste étant constitué par des mouillants non ioniques ou anioniques tel qu'un alcoyl naphtalène sulfonate alcalin ou alcalino-terreux. Par ailleurs, bien que cela ne soit pas indispensable, on peut ajouter d'autres adjuvants tels que des agents anti-mousse.

[0037] Le granulé selon l'invention peut être préparé par mélange des ingrédients nécessaires puis granulation selon plusieurs techniques en soi connues (drageoir, lit fluide, atomiseur, extrusion, etc.). On termine généralement par un concassage suivi d'un tamisage à la dimension de particule choisie dans les limites mentionnées cidessus. On peut encore utiliser des granulés obtenus comme précédemment puis imprégnés avec une composition contenant la matière active.

De préférence, il est obtenu par extrusion, en opérant comme indiqué dans les exemples ci-après.

# Exemple GD1: Granulés dispersables

Dans un mélangeur, on mélange 90 % en poids de matière active et 10 % d'urée en perles. Le mélange est ensuite broyé dans un broyeur à broches. On obtient une poudre que l'on humidifie avec environ 8 % en poids d'eau. La poudre humide est extrudée dans une extrudeuse à rouleau perforé. On obtient un granulé qui est séché, puis concassé et tamisé, de façon à ne garder respectivement que les granulés d'une dimension comprise entre 150 et 2000 microns.

#### *30*

35

10

20

25

# Exemple GD2: Granulés dispersables

Dans un mélangeur, on mélange les constituants suivants :

- matière active	75%
- agent mouillant (alkylnaphtalène sulfonate de sodium)	2%
- agent dispersant (polynaphtalène sulfonate de sodium)	8%
- charge inerte insoluble dans l'eau (kaolin)	15%

Ce mélange est granulé en lit fluide, en présence d'eau, puis séché, concassé et tamisé de manière à obtenir des granulés de dimension comprise entre 0,15 et 0,80 mm.

[0038] Ces granulés peuvent être utilisés seuls, en solution ou dispersion dans de l'eau de manière à obtenir la dose cherchée. Ils peuvent aussi être utilisés pour préparer des associations avec d'autres matières actives, notamment fongicides, ces dernières étant sous la forme de poudres mouillables, ou de granulés ou suspensions aqueuses.

10

15

20

25

[0039] Les composés de l'invention peuvent aussi être mélangés avec un ou plusieurs insecticides, fongicides, bactéricides, acaricides, arthropodicides, nématocides, attractants ou phéromones ou autres composés à activité biologique. Les mélanges ainsi obtenus ont une activité à spectre élargi. Les mélanges avec d'autres fongicides sont particulièrement avantageux, par exemple les mélanges avec les fongicides de la famille des triazoles, des dérivés de la strobilurine etc. Les composés de la présente invention peuvent avantageusement être utilisés en association avec l'azoxystrobine, le krésoxym-méthyl, la discostrobine, le carbendazim, le thiram, le diéthofencarb, la dodine, le manèbe, le mancozèbe, le diflumetorim, l'ethirimol, le bénomyl, le cymoxanil, la fenpropidine, le fenpropimorph, le triadimefon, le captane, le captafol, le folpel, le thiophanate, le thiabendazole, l'acide phosphorique et ses dérivés comme le phosetyl-Al, le chlorothalonil, les compositions fongicides à base de cuivre, le dichloran, le metalaxyl, l'iprodione, la fénamidone, l'oxadixyl, la vinchlozoline, le tébuconazole, le bromuconazole, le triticonazole, le difenconazole, le diniconazole, le metconazole, le penconazole, le propiconazole, le prochloraz, le fénarimol, le triadiménol, le furalaxyl, les dérivés du cuivre comme l'hydroxyde et l'oxychlorure, le probénazole, l'époxyconazole, la famoxadone, la picoxystrobine, le fludioxonyl, le pyriméthanil, le mépanipyrim, le cyprodinyl, le quinoxyfen, la ferimzone, le fluazinam, la trifloxystrobine, le diméthomorphe, le bénalaxyl, la blasticidin-S, le fluquinconazole, le tricyclazole, le fluzilazole, les dérivés de la valinamide, comme par exemple l'iprovalicarb, le flutolanil, la guazatine, l'hexaconazole, l'hymexazol, l'isoprothiolane, la kazugamycine, le pencycuron, le phtalide, le pyroquilon, le tétraconazole, le thifluzamide et la carboxine.

35 [0040] Les compositions selon l'invention sont également utiles pour traiter les semences, par exemple de céréales (blé, seigle, triticale et orge notamment), de pomme de terre, de coton, de pois, de colza, de maïs, de lin ou encore les semences

d'arbres forestiers (notamment de résineux). On notera à ce propos que dans le jargon de l'homme de métier, le terme traitement de semences se rapporte en fait au traitement des graines. Les techniques d'application sont bien connues de l'homme de métier et elles peuvent être utilisées sans inconvénient dans le cadre de la présente invention. On pourra citer par exemple le pelliculage ou l'enrobage.

5

10

15

20

25

30

35

[0041] Il a été découvert de façon tout à fait surprenante que les composés de formule (I) selon l'invention sont des composés fongicides actifs sur une très large gamme de champignons phytopathogènes des cultures. Cette activité s'est révélée lors de traitements préventifs, mais aussi lors de traitements curatifs. De plus, cette activité s'est montrée très intéressante même en employant des faibles doses de composés de formule (I).

[0042] De façon tout à fait surprenante pour des composés possédant une telle activité (large spectre d'action et faibles doses employées), ces composés de formule (I) ne sont pas ou très faiblement phytotoxiques. C'est-à-dire qu'ils possèdent une très bonne sélectivité vis-à-vis des plantes traitées.

Enfin, les composés de formule (I) ont un comportement très favorable au regard de l'environnement en ce sens qu'ils ne sont pas ou très faiblement écotoxiques.

[0043] Ainsi, l'invention a pour autre objet un procédé de lutte, à titre curatif ou préventif, contre les champignons phytopathogènes des cultures, caractérisé en ce que les semences, les feuilles ou les troncs de végétaux ou les sols où poussent ou sont susceptibles de pousser ces vègétaux sont traités par application, pulvérisation ou injection d'une quantité efficace (agronomiquement efficace) et non phytotoxique d'une matière active de formule (I) ou un de ses sels acceptables en agriculture ou un complexe métallique ou métalloïdique de ce composé également acceptable en agriculture, de préférence sous forme d'une composition fongicide selon l'invention.

[0044] Par "quantité efficace et non phytotoxique", on entend une quantité de composition selon l'invention suffisante pour permettre le contrôle ou la destruction des champignons présents ou susceptibles d'apparaître sur les cultures, et n'entraînant pour lesdites cultures aucun symptôme notable de phytotoxicité. Une telle quantité est susceptible de varier dans de larges limites selon le champignon à combattre, le type de culture, les conditions climatiques, et les composés compris dans la composition fongicide selon l'invention. Cette quantité peut être déterminée par des essais systématiques au champ, à la portée de l'homme du métier.

[0045] La dose de composition appliquée est, en général, de façon avantageuse telle que la dose de matière active est comprise entre 2 et 200 g de matière active par 100 kg de semence, de préférence entre 3 et 150 g par 100 kg dans le cas des traitements de semences.

Dans le cas des traitements de végétaux, des doses de 10 à 800 g/ha, de préférence 50 à 300 g/ha sont généralement appliqués en traitement foliaire. Il doit être compris que ces doses sont données à titre purement illustratifs pour les besoins de la présente invention.

Ainsi, l'homme du métier sera à même d'évaluer les doses précises de matières actives à appliquer, selon la nature et le degré de développement des cultures, selon la nature des maladies à éradiquer et leur stade d'infestation, ainsi que des conditions édaphiques et climatiques présentes sur le terrain au moment ou avant ou après le ou les traitements.

15

20

25

*35* 

10

5

[0046] De même, le nombre et la fréquence des traitements pourra varier en fonction des mêmes critères évoqués précédemment. Ainsi l'homme du métier jugera bon d'effectuer un ou plusieurs traitements de manière préventive, c'est-à-dire avant l'apparition des maladies, associés ou non à un ou plusieurs traitements curatifs, destinés à éradiquer les maladies déjà apparues.

[0047] L'invention concerne enfin une méthode de protection à titre préventif ou curatif des produits de multiplication des végétaux, ainsi que des végétaux en résultant, contre les maladies fongiques, caractérisée en ce que l'on recouvre lesdits produits d'une dose efficace et non phytotoxique d'une composition selon l'invention.

Parmi les produits de multiplications des végétaux concernés, on peut citer notamment les semences ou graines, et les tubercules.

Comme cela a été indiqué précédemment, les modalités de recouvrement des produits de multiplication des végétaux, notamment des semences, sont bien connues dans l'art et font appel en particulier aux techniques de pelliculage ou d'enrobage.

[0048] Les produits et compositions selon l'invention peuvent aussi s'appliquer en application foliaire sur les cultures végétales.

Parmi les végétaux visés par la méthode selon l'invention, on peut citer à titre d'exemples non limitatifs :

- le blé, en ce qui concerne la lutte contre les maladies suivantes des semences :

les fusarioses (Microdochium nivale et Fusarium roseum), les caries (Tilletia caries, Tilletia controversa ou Tilletia indica), la septoriose (Septoria nodorum);

- le blé, en ce qui concerne la lutte contre les maladies suivantes des parties aériennes de la plante : le piétin-verse (Pseudocercosporella herpotrichoïdes), le piétin-échaudage (Gaeumannomyces graminis), la fusariose du pied (F. culmorum, F. graminearum), la fusariose des épis (F. culmorum, F. graminearum, Microdochium nivale), l'helminthosporiose (Pyrenophora tritici-repentis) le rhizoctone (Rhizoctonia cerealis), l'oïdium (Erysiphe graminis forma specie tritici), les rouilles (Puccinia striiformis et Puccinia recondita) et les septorioses (Septoria tritici et Septoria nodorum);
- le blé et l'orge, en ce qui concerne la lutte contre les maladies bactériennes et virales, par exemple la jaunisse nanisante de l'orge.

10

15

20

25

30

35

- l'orge, en ce qui concerne la lutte contre les maladies suivantes des semences : les helminthosporioses (*Pyrenophora graminea*, *Pyrenophora teres* et *Cochliobolus sativus*), le charbon nu (*Ustilago nuda*) et les fusarioses (*Microdochium nivale* et *Fusarium roseum*),
- l'orge, en ce qui concerne la lutte contre les maladies suivantes des parties aériennes de la plante : le piétin-verse (Pseudocercosporella herpotrichoïdes), les helminthosporioses (Pyrenophora teres et Cochliobolus sativus), l'oïdium (Erysiphe graminis forma specie hordei), la rouille naine (Puccinia hordei) et la rhynchosporiose (Rhynchosporium secalis);
- la pomme de terre, en ce qui concerne la lutte contre les maladies du tubercule (notamment Helminthosporium solani, Phoma tuberosa, Rhizoctonia solani, Fusarium solani) ), le mildiou (Phytopthora infestans) et certaines viroses (virus Y);
- la pomme de terre en ce qui concerne la lutte contre les maladies du feuillage suivantes : l'alternariose (Alternaria solani), le mildiou (Phytophthora infestans);
- le coton, en ce qui concerne la lutte contre les maladies suivantes des jeunes plantes issues des semences : les fontes de semis et les nécroses du collet (Rhizoctonia solani, Fusarium oxysporum), la pourriture noire des racines (Thielaviopsis basicola);
- les cultures protéagineuses, par exemple le pois, en ce qui concerne la lutte contre les maladies suivantes des semences: l'anthracnose (Ascochyta pisi, Mycosphaerella pinodes), la fusariose (Fusarium oxysporum), la pourriture grise (Botrytis cinerea), le mildiou (Peronospora pisi);
- les cultures oléagineuses, par exemple le colza, en ce qui concerne la lutte contre les maladies suivantes des semences : *Phoma lingam Alternaria brassicae* ; Sclerotinia sclerotiorum,

- le maïs, en ce qui concerne la lutte contre les maladies des semences : (Rhizopus sp., Penicillium sp., Trichoderma sp., Aspergillus sp. et Gibberella fujikuroi);
- le lin, en ce qui concerne la lutte contre la maladie des semences : Alternaria linicola;
- les arbres forestiers, en ce qui concerne la lutte contre les fontes de semis (Fusarium oxysporum, Rhizoctonia solani).
  - les cultures légumières en ce qui concerne la lutte contre les maladies suivantes des semis ou des jeunes plants issus de semences : les fontes de semis et les nécroses du collet (Fusarium oxysporum, Fusarium roseum, Rhizoctonia solani, Pythium sp.)

10

15

20

25

30

*3*5

- les cultures légumières en ce qui concerne la lutte contre les maladies suivantes des parties aériennes : la pourriture grise (Botrytis sp.), les oïdiums (notamment Erysiphe cichoracearum, Sphaerotheca fuliginea, Leveillula taurica), les fusarioses (Fusarium oxysporum, Fusarium roseum), les cladosporioses (Cladosporium sp.), les alternarioses (Alternaria sp.), les anthracnoses (Colletotrichum sp;), les septorioses (Septoria sp.), le rhizoctone (Rhizoctonia solani), les mildious (par exemple Bremia lactucae, Perosonospora sp., Pseudoperonospora sp, Phytophthora sp).
- les arbres fruitiers en ce qui concerne les maladies des parties aériennes : la moniliose (Monilia fructigena), la tavelure (Venturia inaequalis), l'oïdium (Sphaerotheca fructigena)
  - la vigne en ce qui concerne les maladies du feuillage : notamment la pourriture grise (Botrytis cinerea), l'oïdium (Uncinula necator), le black-rot (Guignardia biwelli), le mildiou (Plasmopara vitivola)
  - la betterave en ce qui concerne les maladies suivantes des parties aériennes : la cercosporiose (Cercospora beticola), l'oïdium (Erysiphe beticola), la ramulariose (Ramularia beticola)

Le blé et l'orge sont les végétaux préférés pour la mise en oeuvre de la méthode selon l'invention.

[0049] La présente invention concerne également le traitement des plantes génétiquement modifiées avec les composés selon l'invention ou les compositions agrochimiques selon l'invention. Les plantes génétiquement modifiées sont des plantes dans le génome desquelles un gène hétérologue codant pour une protéine d'intérêt a été intégré de manière stable.

[0050] Par gène hétérologue codant pour une protéine d'intérêt on entend essentiellement selon l'invention les gènes conférant à la plante transformée de nouvelles propriétés agronomiques, ou les gènes d'amélioration de la qualité agronomique de la plante transformée.

5

[0051] Parmi les gènes conférant de nouvelles propriétés agronomiques aux plantes transformées, on peut citer les gènes conférant une tolérance à certains herbicides, ceux conférant une résistance à certains insectes, ceux conférant une tolérance à certaines maladies, etc. De tels gènes sont notamment décrits dans les demandes de brevet WO 91/02071 et WO 95/06128.

15

10

[0052] Parmi les gènes conférant une tolérance à certains herbicides, on peut citer le gène *Bar* conférant une tolérance au bialaphos, le gène codant pour une EPSPS appropriée conférant une résistance aux herbicides ayant l'EPSPS comme cible comme le glyphosate et ses sels (US 4,535,060, US 4,769,061, US 5,094,945, US 4,940,835, US 5,188,642, US 4,971,908, US 5,145,783, US 5,310,667, US 5,312,910, US 5,627,061, US 5,633,435, FR 2 736 926), le gène codant pour la glyphosate oxydoréductase (US 5,463,175), ou encore un gène codant pour une HPPD conférant une tolérance aux herbicides ayant pour cible l'HPPD comme les isoxazoles, notamment l'isoxafutole (FR 95 06800, FR 95 13570), les dicétonitriles (EP 496 630, EP 496 631) ou les tricétones, notamment la sulcotrione (EP 625 505, EP 625 508, US 5,506,195). De tels gènes codant pour une HPPD conférant une tolérance aux herbicides ayant pour cible l'HPPD sont décrits dans la demande de brevet WO 96/38567.

25

20

Dans les cas des gènes codant pour EPSPS ou HPPD, et plus particulièrement pour les gènes ci-dessus, la séquence codant pour ces enzymes est avantageusement précédée par une séquence codant pour un peptide de transit, en particulier pour le peptide de transit dit peptide de transit optimisé décrit dans les brevets US 5,510,471 ou US 5,633,448.

30

35

[0053] Parmi les gènes conférant de nouvelles propriétés de résistance aux insectes, on citera plus particulièrement les gènes codant pour les protéines *Bt* largement décrites dans la littérature et bien connues de l'homme du métier. On citera aussi les gènes codant pour les protéines extraites de bactéries comme *Photorabdus* (WO 97/17432 & WO 98/08932).

[0054] Parmi les gènes conférant de nouvelles propriétés de résistance aux maladies on citera notamment les gènes codant pour les chitinases, les glucanases, l'oxalate oxydase, toutes ces protéines et leurs séquences codantes étant largement décrites dans la littérature, ou encore les gènes codant pour des peptides antibactériens et/ou antifongiques, en particulier des peptides de moins de 100 acides aminés riches en cystéines comme les thionines ou défensines de plantes, et plus particulièrement les peptides lytiques de toutes origines comprenant un ou plusieurs ponts disulfures entre les cystéines et des régions comprenant des acides aminés basiques, notamment les peptides lytiques suivants: l'androctonine (WO 97/30082 et PCT/FR98/01814, déposée le 18 août 1998) ou la drosomicine (PCT/FR98/01462, déposée le 8 juillet 1998). On citera également les gènes codant pour des peptides éliciteurs fongiques, en particulier les élicitines (Kamoun & al., 1993; Panabières & al., 1995).

10

15

20

25

35

[0055] Parmi les gènes modifiant la constitution des plantes modifiées, on peut citer en particulier les gènes modifiant la teneur et la qualité de certains acides gras essentiels (EP 666 918) ou encore la teneur et la qualité des protéines, en particuliers dans les feuilles et/ou les graines desdites plantes. On citera en particulier les gènes codant pour des protéines enrichies en acides aminés soufrés (Korit, A.A. & al., Eur. J. Biochem. (1991) 195, 329-334; WO 98/20133; WO 97/41239; WO 95/31554; WO 94/20828; WO 92/14822).

[0056] La présente invention concerne plus particulièrement le traitement des plantes génétiquement modifiées comprenant un gène hétérologue conférant à la plante des propriétés de résistance aux maladies. De manière préférentielle, le gène hétérologue confère à la plante génétiquement modifiée un spectre d'activité complémentaire du spectre d'activité des composés selon l'invention.

Par spectre complémentaire, on entend selon l'invention un spectre d'activité pour le gène hétérologue distinct du spectre d'activité des composés selon l'invention, ou un spectre d'activité portant sur des agents infectieux identiques mais permettant-un-contrôle-identique-ou-amélioré-pour-de-moindre-doses-d'application-encomposés selon l'invention.

[0057] Le tableau suivant illustre de manière non limitative quelques exemples de composés fongicides selon l'invention (les différents composés ont été analysés par spectrométrie de masse; la colonne « Masse observée » fournit la masse + 1 ou la masse -1 du pic moléculaire observé):

	Masse observée			
	Masse théorique	381	408	301
	Q	4	4 2°	÷£.
	၁		H <sup>2</sup> C	J.O. H.O.
	æ	I	<b>I</b>	<b>I</b>
O Z Z - V	4	~	-ō	
	د	-	~	ო

Masse observée			332 (M+1)	
Masse théorique	363	329	331	453
D		H <sup>2</sup> CH	*5°	CH3 CH3
ပ	J. O. H. O.	Jr C	40-CH3	-043
В	I	I	I.	<b>工</b>
A	~	~	× -5	
ů	4	·	ω	

- 30 -

Masse observée				366 (M+1)
Masse théorique	442	364	431	365
۵	4	+		I
ပ	J.O. H.O.	J. P.	CH <sup>3</sup>	H <sup>3</sup> C O
В	I	I	I	. E
¥		~_~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~	\	
°c		თ	9	-

Masse observée		;	·	
Masse théorique	317	351	297	365
Q	CH3	CH3	. O-CH3	**************************************
၁	o X	OH CHI	HO-X	O CH <sub>3</sub>
В	<b>T</b>	I	<b>I</b>	I.
A			4	
°E	. 2	<u>.</u>	4	15

Masse observée					
Masse théorique Mas	311	377	381	315	465
D	fb^0/x	OF X	X L	£,	700
၁	E C	£ 0 1	· F. O. X	Ho, oth	9 0 K
8	·	·	I	I	I
<b>A</b>	N CH3	N N		Z	
°c	. 6	17	<u>8</u>	. 6	20

				<del></del>
Masse observée				
Masse théorique	431	397	469	355
O		, X 0		*CH3
3	و بي بي	H, O, X	OH, OH,	CH <sub>3</sub>
8	·	<b>I</b>	ï	II.
<b>4</b>	CI CI		N IO	→
ů.	21	22	23	24

Masse observée				
Masse théorique	397	423	391	499
D	X D	-CH <sup>3</sup>	H <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	
၁	£, o x	F. O. X	· Ho o	· E
В	I	<b>I</b>	I	<b>I</b>
4	→		→	
°c	25	<b>5</b> 8	27	28

- 35.

Masse observée					
Masse théorique	329	431	393	423	363
Q	¥, ∠×	, J	J. F.	F. O. F. P.	H <sub>3</sub> C
U	9 F, O, X	X CH3	O. CH <sub>3</sub>	, CH3	• <del>*</del>
æ	I	I	I	I	<b>I</b>
<b>A</b>	J D	No.	Z - Z	Z	Z Z
°u	29	&	<u>ب</u>	32	33

		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
Masse observée		·	
Masse théorique	331	373	399
O	or F	ਸੂੰ ~~~	
ပ	0 X 0 X T	H <sub>3</sub> C 0	H3C 0
B	I	I.	<b>T</b>
A			
۔ ۔	\$	35	36

. 37 -

<del> </del>				
Masse observée	·	366 (M+1)		
Masse théorique	463	365	297	364
D	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	. O-CH	£,°~×	
ပ	H°CO	45,0-X	H3C 0-4	0-{ H3C
B	I	I	I.	<b>I</b>
A				5
°c	37	88	39	04

Masse observée				
Masse théorique	408	397	416	357
Q				ਸੁੰ ~~~×
၁	H3C - C	H3C, O	H3C 0	H3C 0
В	· I	<b>I</b>	I	<b>I</b>
A		5	O Z	5
n°	. 4	. 45	. 64	4

Masse observée	368 (M+1)	393 (M-1)	368 (M+1)	300 (M-1)
Masse théorique	367	394	367	301
D		0-12		JY.
U	P P	HO OH	0 X 91	o <del>\</del>
8	I	I	<b>I</b>	<b>I</b>
<	5 Z	5	5 Z	O Z
°c	45	94	47	48

- 40 -

Masse observée	452 (M+1)	384 (M+1)	316 (M+1)	395 (M+1)
Masse théorique	451	383	315	394
Q		CI X	ਜੂ~~×	0 *N=0
၁	HO X	HO 1	HO ~ OH	<b>→ OH</b>
8	<b>I</b>	<b>I</b>	<b>I</b>	<b>I</b>
A	O Z	5	5 Z	5 Z
ů	49	. 20	55	. 25

		<del></del>		
Masse observée	384 (M+1)			
Masse théorique	383	353	436	451
D	X		J. F	J F
C	HO-A	H3C-0	OH3C WH CH3C H3C	NH NHO
В	I	I	<b>I</b>	I
A	CI	· CI		
°L	53	2		99

Masse observée				
Masse théorique	476	374	496	402
D	H3C-0	H3C-0	H3C-0-2	H3C-0-1
၁	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	O Y	0 X S
8	I	<b>I</b>	ĭ	I
4	N N		₹	
n°	25	. 28	. 69	. 09

Masse observée	373 (M+1)	350 (M+1)	380 (M+1)	418 (M+1)	376 (M-1)
Masse théorique	372	349	379	417	377
O	H3C-0		THO THE	4 X X	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>
၁	H <sub>3</sub> C O	. Ho	. P	0—X H	Q Q Q
В	I	<b>x</b>	I	I	I
A	- To	5 Z	₹ Z		
°C	. 61	62	63	2	65

Masse observée	384 (M+1)	361 (M+1)	347 (M+1)	387 (M+1)	
Masse	88 <b>2</b>	361	347	38.	
Masse théorique	383	360	346	386	297
D	5	H3C-0	H3C-0-4	4°C−0+	H3C-0
၁	HO X	CH, O, O, N,	5,0 ¥_H	O XI	OH OH
8	H	<b>I</b>	I	<b>I</b>	I
A	₹   	₹		□ □ □ □ □ □ □ □ □ □ □ □ □ □ □ □ □ □ □	-CHO
°E	99	. 29	. 89	69	22

Masse observée				
Masse théorique	311	311	313	365
D	H3C-0	H3C-0	H3C-0-	H3C-0
С	HO	° ₽	° ₽	°>∕ £
8	<b>I</b>	I	Ţ	I
<b>A</b>	H <sub>3</sub> C N CH <sub>3</sub> C	H,C N	-F	H <sub>3</sub> C F
ů	7	72	73	7.

<del></del> _				
Masse observée	-			
Masse théorique	345	297	311	325
Q	H3C-0	H3C-0	H3C-0	H3C-0
ပ	۰ ٩	HO	H,C,O,	0 X 0 X 1 X
æ	I	I	I	<b>I</b>
¥	H <sub>3</sub> C N CH <sub>3</sub>	→ <u>Z</u>	CH3	H <sub>3</sub> C N CH <sub>3</sub>
ů	75	92	12	78

Masse observée				
Masse théorique	325	327	379	359
O	H3C-0	H3C-0	H3C-0	H3C-0
S	o H O	H, C	H <sub>c</sub>	H,C
В	<b>I</b>	<b>I</b>	<b>I</b>	I
<b>A</b>	H <sub>3</sub> C N CH <sub>3</sub>	H-V	H <sub>3</sub> C N F F	FH7 N 25H
°c	79	80	81	82

Masse observée		448 (M+1)	394 (M+1)	380 (M+1)
Masse théorique	311	447	393	379
٥	H3C-O	H <sup>2</sup> C	HC	H <sup>2</sup> C
ပ	H3C 0	H3C 0	O Y O Y T	O Y O Y
В	I	<b>I</b>	<b>I</b>	<b>I</b>
<b>A</b>	→		H <sub>3</sub> C	F F
°E	83	2	85	. 86

Masse observée	312 (M+1)				
Masse théorique	311	345	325	325	341
Q	H³C	J. O.	H°C O	H,C	T C O T
၁	H°C O	o J o H	Property of the second	o Y o H	O Y O Y
В	I	<b>I</b>	I	·	ı
4		· CI	H <sup>2</sup> C	·	H <sub>3</sub> C <sub>6</sub>
٦٥	87	88	68	06	9

Masse observée				
Masse théorique	339	339	393	373
D	H <sup>3</sup> C O O O	H <sub>3</sub> C O	H <sub>o</sub> C of H	Hac
၁	H3C 0	H,C 0	H <sup>2</sup> C O	O Y O Y
В	I	I	ī	I.
A	H <sub>3</sub> C	- <del>L</del>	THO N H	C C C C C C C C C C C C C C C C C C C
°u	92		8	95

<u>.</u>

Masse observée	380 (M+1)	380 (M+1)		
Masse théorique	379	379	269	347
O	£, °	· 是、	ı	F. S.
S	E. C. C.	e. S. A.	N X	O CH3
B	I	I	Z.Y I	I
<b>A</b>				Z
°u	96	26	88	66

	Masse observée	380 (M+1)	360 (M+1)		346 (M+1)
	Masse théorique Ma	379	359	347	345
	O	Ā	40 X	, , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	, CH
	ပ	CH3	CH3 X	O CH3	TO CH
	æ	I	I	I	I
	A	CI	7		. →
İ	°c	100	101	102	103

Masse observée				
Masse théorique	351	351	301	301
Q	, о сн	40 ×	, CH3	<b>f</b> 20 ~ СН³
ပ	o X	OH A	₩ X	OH X
8	<b>I</b>	<b>T</b>	I	I
<b>A</b>			L.	<b>→</b>
ů	104	105	106	107

- 54 -

T				
Masse observé				
Masse théorique	301	361	331	327
Q	х О-СН,	. O-CH3		<del>г</del> о х
၁	HO X	<del>to</del> <del>x</del>	O X	₹ o ×
В	I	I	I	<b>I</b>
¥			C C C C C C C C C C C C C C C C C C C	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>
°c	108	109	110	1-

				<del></del>
Masse observée				
Masse théorique	331	325	361	315
Q	× 0-04	. 40-0+	· CF3	H₃C ≁
ပ	OH A	HO-X	HOX	ı
8	I	<b>T</b>	<b>I</b>	£
<b>A</b>	CI	HO OF HO	TO TO THE SECOND	Z O
ů	112	113	411	115

Masse observée		356 (M+1)	439 (M+1)	434 (M+1)
Masse théorique	365	355	438	433
D	~ O~CH3	*H2 0 ~ X	گیا	I
၁	CH3	, CH3	CH, CH,	. 0====================================
<b>a</b>	<b>I</b>	<b>T</b>	II.	· 英
4	<b>→ — — — — — — — — — —</b>	H3C O	H <sub>3</sub> C O'NO' The Period of the	F F F N F F
°E	116	117	118	119

Masse observée	366 (M+1)	366 (M+1)	298 (M+1)	366 (M+1)
Masse théorique	365	365	297	365
D	<b>I</b>	<b>I</b>	T.	<b>=</b>
S	0 H3C	O Hyd	0=4 0=4 H3¢	0=X 0==0 H3C
В	· 美 0 X	· F	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	K O K
A	E F	N F F		Z TO
°u	120	121	122	123

Masse observée	330 (M-1)	450 (M+1)	484 (M+1)	425 (M+1)
Masse théorique	331	449	483	424
O	I	I	II.	I
၁	H <sup>2</sup> C	0 H <sub>3</sub> C	0=4 H <sub>3</sub> C	H <sub>C</sub> C
В	为 为	भूक	ر بي بي	بن م کر
A	D Z	H H H	F F H3C CH3	H <sub>3</sub> C N <sub>r</sub> C N <sub>r</sub> E P
•=	124	125	126	127

Masse observée	380 (M+1)	312 (M+1)	340 (M-1)	366 (M+1)
Masse théorique	379	311	<u>×</u>	365
Q	I	ı.	I	<b>T</b>
၁	H <sub>3</sub> C, O	O H <sub>3</sub> C	H <sub>3</sub> C	H <sub>3</sub> C
В	جر م ک	X Q.	<b>H</b> 50	, H
∢	H <sub>3</sub> C	CH <sub>3</sub>	CH3 CH3	L L L
۳	128	129	130	131

			<u></u>		<del></del>
Masse observée	398 (M+1)	414 (M+1)	406 (M+1)		316 (M+1)
Masse théorique	397	413	405	331	315
Q	I	I	<b>I</b> .	<b>I</b>	. <del>L</del> O-O
U	H <sub>2</sub> C	H <sup>2</sup> C	H <sub>3</sub> C	H <sub>3</sub> C	o X
В	× Fo	كر في ي	كر م بخ	· 美	I
A	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H3C 0 7 +	H <sub>3</sub> C O DEH	ō z	- Z
°E	132	133	<u>\$</u>	135	136

°c	4	æ	U	Q	Masse théorique	Masse observée
137	Z	I	o X	ф О-сн <sub>3</sub>	315	316 (M+1)
138		Ι	o X	, <del>L</del> D-0	315	316 (M+1)
139	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	II.	, F	то-О	375	376 (M+1)
140		I .	**************************************	. CH3	345	346 (M+1)

*Cy* -

Masse observée	342 (M+1)	346 (M+1)	340 (M+1)	376 (M+1)
Masse théorique Ma	34.1	345	339	375
۵	т. О-СН3	A-CH3	¥ 40−0	ж. О-Сн.
သ	o H	o to	OH, OH,	o to
8	I	I	I	<b>I</b>
4	H <sup>2</sup> C OH <sup>3</sup>	± 5 ~ 5	H. Z. F.	7 7 7 7 7 7 7 7 7
°c	14	142	143	4

Masse observée	331 (M+1)			
Masse théorique	330	335	335	335
O	TH CH3	Хсн₃	*CF,	ЖСН³
ပ	O CH3	CH3 CH3	O CH3	O CH <sub>3</sub>
ω.	Ĩ	<b>I</b>	I	I
4	CI CI		<b>→</b>	→ ¬ ¬ ¬ ¬ ¬ ¬ ¬ ¬ ¬ ¬ ¬ ¬ ¬ ¬ ¬ ¬ ¬ ¬ ¬
°c	145	146	147	148

. 64 -

Masse observée	360 (M+1)	372 (M+1)	360 (M+1)	364 (M+1)	389 (M+1)
Masse théorique	359	37.1	359	363	388
Q	, CH₃	, сн <sub>у</sub>	. — ОСН,	УС <del>У</del> О	. CH3
ပ	S CH3	A o X	CH3 0 X	· · ·	E. N. C. S.
В	I	<b>I</b>	<b>I</b>	I	<b>I</b>
A	Z O	5	→ <del>V</del>	→ <b>→ □ □</b>	→ ¬¬¬¬¬¬¬¬¬¬¬¬¬¬¬¬¬¬¬¬¬¬¬¬¬¬¬¬¬¬¬¬¬¬¬¬
u°	149	150	151	152	153

n°	<b>A</b>	8	S	D	Masse théorique	Masse observée
154	· ·	<b>I</b>	. H3.	× ×	375	376 (M+1)
155	→ N O	· <b>I</b>	· CH3	. ************************************	389	390 (M+1)
156	Z   Z   Z   Z   Z   Z   Z   Z   Z   Z	I	tho som	СНЭ СН3	391	392 (M+1)
157		I	FH2	. но сенз	369	370 (M+1)
158		I	*10 0 X	<b>°НО<sub>СО</sub>ХХ</b>	385	386 (M+1)

Masse observée	388 (M+1)	370 (M+1)	372 (M+1)	374 (M+1)	395 (M+1)
Masse théorique	387	369	371	373	394
Q	× €	*O^CH3	, сн <sub>3</sub>	. HD/0/X	ı
ပ	CH3 CH3	#5#\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	X CH <sub>2</sub>	, CH3	E -0 - X
В	I	I	<b>I</b>	I	or X
A	CI		→		
°u	159	160	191	162	163

471 472 (M+1)				
	¥ 0-0	¥ 0-CH3	₹ 5 - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X - 0 X -	45-0 45-0 45-0
CH <sup>2</sup>		F-O-X		
	I	I	I	
<b>\</b>	J. Z.	N D		
165	<u>\$</u>		166	167

Masse observée	509 (M+1)	389 (M+1)	371 (M+1)	415 (M+1)
Masse théorique	508	388	370	414
Q	ж О-сн <sub>3</sub>	<del>х</del> д—сн₃	ф —Он3	ф —СН3
ပ	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	S X		S. S
8	I	I	I	I ·
4	→		→	Z Z Z
°c	169	170	171	172

Masse observée	369 (M+1)	411 (M+1)	491 (M+1)	405 (M+1)
Masse théorique	368	410	490	404
O	ф Ф-СН <sub>3</sub>	¥ 6-0	. <del>L</del> O-CH	HO N N N N N N N N N N N N N N N N N N N
၁	CH X H3C	CH <sub>3</sub>	N CH3	, CH3
8	<b>T</b>	I	<b>I</b>	I
4	Z 5	→ N	→ Z 5	Z 0
°E	173	174	175	176

Masse observée	359 (M+1)	345 (M+1)	377 (M+1)	
Masse théorique Mas	358	344	376	393
Masse	(*)			
Q	HZ X	Ho, X	NZH X	£ +5
0	CH <sub>3</sub>	, g	· A · C · A	· Fr. O X
8	I	<b>I</b>	I	I
¥	→ <b>→ □ □ □</b>	→ <b>→ Ö</b>	→ S	
°c	177	178	179	180

				<del></del>
Masse observée				
Masse théorique	379	345	413	413
D	, S > C + C + C + C + C + C + C + C + C + C	· CH3	m →	<b>™</b>
U	€, O ×	o GH3	و بي م	£,0
m	I	I	<b>I</b>	<b>-</b>
4		Ö	Z LL	F F
°c	200	182	183	28

Masse observée			366 (M+1)	346 (M+1)
Masse théorique	413	335	365	345
Q	A	II.	. 45°°°	£ 0 € €
ပ	S, O, CH,	9 £,0	O. CH3	· CH3
<b>6</b>	I	υ <sup>χ</sup> ±	I	I
A	→	→	→	
°L	185	186	187	188

73.

Masse observée	390 (M+1)	343 (M+1)	433 (M+1)		
Masse théorique	389	342	432	301	461
۵	. O CH3	40-0-X	H3C CH3	I	× 0
ပ	CH <sub>3</sub>	O CH3	o CH <sub>3</sub>	O CH3	CH3 CH3
<b>6</b>	I	I	<b>I</b>	of f	<b>I</b>
	ੂੰ ਜ				
A		0 - z		→	Z
ů	189	190	191	192	193

Masse observée			524 (M+1)	394 (M+1)
Masse théorique	384	393	523	393
Q	IZ	FO O		EHO CH3
ပ	CH <sub>3</sub>	The off	, CH,	· CH3
В	<b>I</b>	<b>I</b>	I	I
A	→ V U	→		
°C	194	195	196	197

Masse observée	462 (M-1)	442 (M+1)	506 (M+1)	476 (M+1)
Masse théorique	463	441	505	475
D	H N N	H	THE COLUMN THE PROPERTY OF THE	IZ X
ပ	O CH3	O CH <sub>3</sub>	O CH3	C. C. C.
60	I.	<b>T</b>	I	<b>T</b>
4		F F		
°c	198	199	200.	201

			<del> </del>	
Masse observée	423 (M+1)	391 (M+1)	525 (M+1)	541 (M-1)
Masse théorique	422	390	524	542
Q	H CH3		H A	TZ X
ပ	S. C. C. S.	o CH3	CH3	· OX
œ	I	<b>I</b>	<b>T</b>	I
<b>4</b>	<b>→</b>		Z L	
٦	202	203	204	205

Masse observée	434 (M-1)	447 (M+1)	423 (M+1)	405 (M+1)
Masse théorique	435	446	422	404
a	H3C H3C H3C H3C H3C H3C	F. N.	× × ×	x-z
၁	CH3, OX	P, O, X	CH3 CH3	CH3 CH3
В	<b>I</b>	I	<b>I</b>	I
A	F F N	F F N	La Company of the Com	
°	206	207	208	209

2%

Masse observée	417 (M+1)	403 (M+1)	483 (M+1)	451 (M+1)
Masse théorique	416	402	482	450
D	Z X	H <sub>3</sub> C N	H <sub>3</sub> C <sub>H</sub> <sup>3</sup>	H <sub>3</sub> C O-N N-N
v	CH3,	£, 0, X	S, CF,	£, O
8	I	Ι	I	<b>I</b>
A				
•	210	211	212	213

70.

			<del></del>	
Masse observée	469 (M+1)	332 (M+1)	389 (M+1)	389 (M+1)
Masse théorique	468	331	388	388
٥	K CH3	,	. — СН <sup>3</sup>	, O-CH,
ပ	S. C. C.	H3C CH3	CH3 OCH3	· NOCH3
8	<b>I</b>	I	I	I
A			→	→
ů	214	215	216	217

é				
Masse observée	380 (M+1)	437 (M+1)	437 (M+1)	395 (M+1)
Masse théorique	379	436	436	394
Q	I	. С.	. СН <sup>3</sup>	#5 % X
S	CH3 CH3	N CH3	S S S S S S S S S S S S S S S S S S S	CH3 CH3
8	H <sub>C</sub> O X	<b>I</b>	I	I
¥	→ <b>Z</b> LL		→ √ I	
°E	218	219	220	221

Masse observée	473 (M+1)	506 (M+1)	404 (M+1)	336 (M+1)
Masse théorique	472	505	403	335
a	O X	-	<b>T</b>	<b>.</b>
ပ	O CH3	. CH3	S. CH3	F. O.
В	<b>I</b>	<b>I</b>	£ ₩	υ <sup>χ</sup> Ι΄
<b>4</b>				
°E	222	223	224	225

Masse observée	336 (M+1)	336 (M+1)	420 (M+1)
Masse théorique	335	335	419
Q	·	I.	<b>-</b>
ပ	CH <sub>3</sub>	£, 0	£,0
В	# F	¥ ₹	<b>₽</b>
A	L L		F F F
င်	226		228

83.

Masse observée	454 (M+1)	350 (M+1)	395 (M+1)
Masse théorique	453	349	
Q	T.	·	· 光
၁	E. C. CH3	£,0-X	, OCH, OCH,
8	£HJ-,	÷	<b>I</b>
	H <sub>3</sub> C		
¥	H <sub>3</sub> C-S	F. Z	, J J J J J J J J J J J J J J J J J J J
°E	229	230	231

Masse observée	375 (M+1)	355 (M+1)	355 (M+1)	371 (M+1)
Masse théorique	374	354	354	370
O	K \ CH3	, то сн,	£ 0 ×	ж У
S	PO-CH3	MO-CH3	CH3 X CH3	EHO, N, CH3
æ	I	I	I	<b>I</b>
*	→ <del> </del>	H,C	→	H <sub>3</sub> C O
÷.	232	233	234	235

- 85 -

Masse observée	365 (M+1)	365 (M+1)	365 (M+1)	365 (M+1)
Masse théorique	364	364	364	38
D	₹ ¥	£	بر بي	<b>T</b>
U	O CH	CH <sub>3</sub>	CH3 CH3	· O CH
80	<b>I</b>	<b>I</b>	I	or F
<b>«</b>		→ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \		Z LL
°	236	237	238	239

86.

Masse observée	331 (M+1)	331 (M+1)	302 (M+1)	336 (M+1)	284 (M+1)
Masse théorique	330	330	301	335	283
O	¥°	<b>I</b>	<b>I</b>	<b>I</b>	ZNX.
၁	O O CH <sub>3</sub>	O CH3	£, 0	S. C. C.	Z
8	<b>I</b>	of f	£O.≯	₹ *	of T
A	N D	C	0	<u>o</u>	Z 7
È	240	241	242	243	244

- 87 -

Masse observée	448 (M+1)	380 (M+1)	380 (M+1)
Masse théorique	447	379	379
D	T.	I.	II.
ပ	F, O, CH,	, g, g,	P, O, X
8	**************************************	,	· A S
A	N H H	F F N	H H
n.	245	246	247

·				
Masse observée	380 (M+1)	346 (M+1)	380 (M+1)	346 (M+1)
Masse théorique	379	345	379	345
O	<b>I</b>	<b>I</b> .	I	I.
ပ	S. C. S.	S. C.	, A. J.	X, O, G,
60	· F	FHO O	*H5	**************************************
<b>A</b>	The state of the s	5	5 5	No N
°E	248	249	250	251

Masse observée	464 (M+1)	394 (M+1)	448 (M+1)
Masse théorique	463	393	447
Q	<b>I</b>	I	I.
ပ	£, o	· CH3	£, 0
8	¥.	· F	J. F
A	F F N F F F F F F F F F F F F F F F F F	E Z	
°c	252	253	254

°E	4	æ	ပ	a	Masse théorique	Masse observée
. 252	The state of the s	¥ 9-€	0 4 0 7	<b>I</b>	379	380 (M+1)
256	L L	5-£	S. C. C. S.	I	379	380 (M+1)
257		. £	F. O.	I	379	380 (M+1)
258	ō	¥° S-£°	و بر بر	<b>T</b>	345	346 (M+1)

91.

			· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
Masse observée	380 (M+1)	346 (M+1)	464 (M+1)
Masse théorique	379	345	463
a		II.	<b>.</b>
U	£,0	£, o	S. C. S.
60	g.£°	\$	₹ .
<b>A</b>	D D D D D D D D D D D D D D D D D D D	O	
°c	259	. 560	261

		<del></del>	
Masse observée	498 (M+1)	437 (M-1)	394 (M+1)
Masse théorique	497	438	393
Q	<b>I</b>	I	I
ပ	\$, O. F.	\$ \delta	£, 0
æ	**************************************	£.	£ €
¥	H <sub>3</sub> C-S	E Z Z	For the second s
°c	. 292	263	264

Masse observée	398 (M+1)	354 (M+1)	380 (M+1)
Masse théorique	397	353	379
Q	I	II.	I
υ	F. O.	CH3 X	S. C. S.
m	J. F.	÷.	· F
<b>A</b>			
°c	265	786	267

Masse observée	358 (M-1)	394 (M+1)	408 (M+1)	454 (M+1)
Masse théorique	359	393	407	453
Q	I	I	I	H. J. S. J. S. L.
v	£, 0	£, °C, °C, °C, °C, °C, °C, °C, °C, °C, °C	0 45,0-X	E CH3
8	4 4	*E F	**************************************	I
<b>A</b>	To To	<u>0</u>	E Z	C C
°c	. 268	. 569	270	27.1

. 95 -

Masse observée	469 (M+1)	510 (M+1)	430 (M+1)
Masse théorique	468	509	429
Q	F. O. C.	× × × × × × × × × × × × × × × × × × ×	X .
S	O, CH3	CH3	· CH3
•	I	I	ľ
4	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	No.	- X
°L	272	273	274

. yo

Masse observée	. 554 (M+1)	466 (M+1)	462 (M+1)
Masse théorique	553	465	461
D		× ° ***	X-0
၁	EHD, OH,	F, O	, CH3
æ	I	<b>I</b>	<b>.</b>
A	CO IS		CI
°E	275	276	277

<b>4</b>		80	U	a	Masse théorique	Masse observée
Z		I	G. CH.	X.	418	419 (M+1)
N N	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	I	O CH3	X B	472	473 (M+1)
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	I	CH3		521	522 (M+1)
	-	<b>I</b>	· CH3	,	513	514 (M+1)

Masse observée	548 (M+1)	508 (M+1)	526 (M+1)	488 (M+1)
Masse théorique	547	507	525	487
Q	Jan	A PER PROPERTY OF THE PROPERTY	X Y	H <sub>3</sub> C
S	CH3 OH4	o o o o	£, 4	F. O. J.
80	I	I	I	<b>I</b>
4	CI C	O	No N	La L
°c	282	283	284	285

Masse observée	503 (M+1)	544 (M+1)	464 (M+1)
Masse théorique	502	543	463
D	To o very constant of the cons	· For the second	м— <b>—</b>
၁	CH3 CH3	CH3 CH3	· Pro Chy
æ	<b>.</b>	I	<b></b>
<b>4</b>	N LL	The second secon	The state of the s
°C	786	287	

Masse observée	498 (M+1)	588 (M+1)	500 (M+1)
Masse théorique	497	287	499
D	X X X X X X X X X X X X X X X X X X X		**************************************
၁	CH3 CH3	HO CH3	CH3.
æ	I	<b>I</b>	<b>I</b>
A	N L L		
°c	289	230	291

Masse observée	496 (M+1)	453 (M+1)	609 (M+1)	507 (M+1)
Masse théorique	495	452	809	909
Q	X-0	N N		,
ပ	F, O, CH,	O CH3	CH3 CH3	· CH3
<b>a</b>	I.	<b>I</b>	I	<b>I</b>
*	The state of the s	The state of the s	The state of the s	The state of the s
°c	292	293	294	295

- 102 -

Masse observée	556 (M+1)	635 (M+1)	564 (M+1)	548 (M+1)
Masse théorique	555	634	263	547
Q	· No control of the c		× 0-5	× ° ~ £
S	O CH3	O CH3	CH <sub>3</sub>	CH3 CH3
8	Ι	<b>I</b>	I	I
<b>4</b>	L L	The second secon		The state of the s
°c	. 236	. 297		

Masse observée	568 (M+1)	582 (M+1)	542 (M+1)	560 (M+1)
Masse théorique	567	581	541	559
Q		- X	B F	FHO W
S	CH <sub>3</sub>	, CH3	CH3	. G. G.
8	I.	I	·	<b>I</b>
<b>A</b>	FFF	L L	N LL	La L
°c	300	301	305	303

Masse observée	269 (M+1)	318 (M+1)	389 (M+1)	375 (M+1)
Masse théorique	268	317	388	374
O	<b>X</b>	¥. ¥N.	J. F.	J F
၁	Z N	Z	H3C - CH3 CH3	45 643 CH3
8	or F	υ <sup>λ</sup> Í	<b>I</b>	<b>I</b> .
*	C	The state of the s	- To	
°C	304	305	306	307

r			
Masse observée	403 (M+1)	415 (M+1)	447 (M+1)
Masse théorique	402	414	446
D	J.F	ر گر د د	ج کی ا
ပ	F. C. C.	H <sub>3</sub> C N-Q X-Q	#502 X
В	<b>I</b>	<b>I</b>	<b>I</b>
A	CI	· ·	5
°c	308	309	310

. 106 -

Masse observée	455 (M+1)	482 (M+1)	529 (M+1)
Masse théorique	454	481	528
D	J. Fo	ر گر د	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
၁	HO NA	O NA CONTRACTOR OF STREET	5°2 4°
æ	<b>I</b>	I	. I
*	5		Z Z
°c	31.	312	313

- 107 -

Masse observée	505 (M+1)	505 (M+1)	456 (M+1)
Masse théorique	504	504	455
Q	J.F.	J.F.	· F
၁	The CH	D F O N	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>
8	<b>I</b>	<b>I</b>	<b>I</b>
<b>A</b>	5	CI CI	X X X
°E	314	315	316

- 108 -

Masse observée	535 (M+1)	462 (M+1)	389 (M+1)
Masse théorique	534	461	388
Q	J.F	ج گر	. CH3
ပ	NO CH3	N Sep O-N Sep	H3C ~H3C CH3
В	I	I	I .
A		\tag{2}	Z O
°c	317	318	319

- 109 -

, e				
Masse observée	375 (M+1)	403 (M+1)	415 (M+1)	447 (M+1)
Masse théorique	374	402	414	446
a	0-CH3	40-0H	-0-CH3	. O-GH
ပ	H3C N CH3	H3C CH3	- CH3 O-CH3	H,C O CH,
8	<b>I</b>	<b>I</b>	<b>I</b>	I
A	Z Z	Z	T Z Z	Z
°c	320	321	322	323

Masse observée	455 (M+1)	482 (M+1)	529 (M+1)
Masse théorique	454	481	528
Q	O-CH3	0-CH3	- CH3
ပ	H <sub>3</sub> C <sub>N</sub>	H <sub>3</sub> C N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	H <sub>3</sub> C <sub>N</sub>
80	I	I	II.
4	Z Z	Z	
°c	324	325	326

. []]

<del></del>				
Masse observée	505 (M+1)	505 (M+1)	456 (M+1)	462 (M+1)
Masse théorique	504	504	455	461
Q	0-CH <sub>3</sub>	, O-CH3	. O-CH3	0-CH3
v	H <sub>3</sub> C <sub>N</sub>	H <sub>3</sub> C O CI	H <sub>3</sub> C N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	H <sub>3</sub> C N N N
В	I	<b>I</b>	<b>I</b>	<b>-</b>
<b>A</b>	2 0	Z	Z	
n°	327	328	329	330

. 112 -

Masse observée	410 (M+1)	505 (M+1)	390 (M+1)	446 (M+1)
Masse théorique	409	505	390	446
Q	I	The second secon	IZ	F. N
၁	O CH3	CH <sup>3</sup>	£. 0	. F. J.
В	H°C O'H	<b>I</b>	<b>I</b>	<b>I</b>
A	S C			F F F
°E	331	332	333	334

Masse observée	404 (M+1)	416 (M+1)	448 (M+1)
Masse théorique	404	416	848
Q			£
ပ	£ 5	0 X X	£,0
80	I	<b>I</b>	<b>I</b>
A			
°E	335	336	337

Masse observée	403 (M+1)	481 (M-1)	451 (M+1)
Masse théorique	402	482	450
D	H3 CH	H <sub>3</sub> C <sub>H<sub>3</sub></sub>	O 40 0
၁	CH3 X	, ch,	. £, 0
В	I	I	<b>T</b>
¥			→ N L L L L L L L L L L L L L L L L L L
າດ	338	339	340

. 115 -

Masse observée	469 (M+1)	475 (M+1)	413 (M+1)	389 (M+1)
Masse théorique	468	474	412	388
Q	CH3 CH3	£ - 2 0	For the second s	O
၁	\$ 0 K	· Fr. O	£, ,	£, 0
8	<b>I</b>	I	I	I
<b>A</b>				
°C	7.48	342	343	¥ 4

+

Masse théorique Masse observée	370 371 (M+1)	382 383 (M+1)	
₩ Q			
U	£. 0	P, O	
8	I	I	
4	J. J.	7	S CI
٦	345	346	

Masse observée	449 (M+1)	417 (M+1)	435 (M+1)	441 (M+1)
Masse théorique	448	416	434	440
D	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	CH3 O	W CH3	₹ 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
ပ	0 X	9 X	, CH3	£, o
В	<b>T</b>	I	<b>I</b>	I
A	CI		→	
'n	349	350	351	352

Masse observée	461 (M+1)	439 (M+1)	366 (M+1)	304 (M+1)
Masse théorique	460	438	365	303
٥	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	<b>T</b>	<b>I</b>	. to-0~
၁	\$, O X	X CH3	H X GH3	HO-X
8	<b>I</b>	H3C ~ X	کر 0 4	<b>I</b>
A	→ <b>→ → → → → → → → → →</b>	CI	→	
°L	353	354	355	356

Masse observée	458 (M+1)	407 (M+1)	299 (M+1)	465 (M+1)
Masse théorique	457	406	298	464
Q	<b>I</b>	·	-CH3-0-CH3	- Ex- CH2 - CH2 - CH3 -
C	O CH3	45 F	Z   X	· CH3
8	ä \ ä	H°C O'H	<b>I</b>	<b>I</b>
⋖	→		7	To No.
°C	357	358	359	360

Masse observée	425 (M+1)	424 (M+1)	467 (M+1)	530 (M+1)
Masse théorique	424	423	466	529
D	X O X CH3		JOAN CONTRACTOR OF THE PARTY OF	· Br
၁	CH3 OX	O CH3	THO CH3	. A. C. A.
æ	I	<b>I</b>	<b>I</b>	<b>I</b>
A	- To	50		
°c	361	362	363	364

Masse observée	386 (M+1)	360 (M+1)	402 (M+1)	385 (M+1)
Masse théorique	385	359	401	384
Q		0 <del>*</del> <del>*</del> *	χ. γ. γ. γ. γ. γ.	× ×
S	£, 0, 7,	. F. O	F. O. F.	CH3 CH3
8	I	I	<b>I</b>	<b>I</b>
A	70	7	75	→ No
°c	365	366	367	368

Masse observée	390 (M+1)	384 (M+1)	430 (M+1)	386 (M+1)
Masse théorique	688	383	429	385
۵	EHO-O-A	CH <sub>3</sub>	tho ox	. CH3
၁	O CH3	CH3	CH3 CH3	, CH3
ω	<b>I</b>	I	I	I
A	N CI	N CI	- To	70
ů	. 698	370	371	372

Masse observée	428 (M+1)	449 (M+1)	480 (M+1)	497 (M-1)
Masse théorique	427	448	479	498
O				FD
С	2 CH3	O CH3	CH3 CH3	· CH3
60	I	I	I	ï
4	CI V	TO NOT THE PROPERTY OF THE PRO		The state of the s
ů	373	374	375	. 376

	8	၁	٥	Masse théorique	Masse observée
L. L.	<b>I</b>	. E. O.	N O X	458	457 (M-1)
	I	H, O, H,		457	458 (M+1)
- Lu	I	Ho o		200	501 (M+1)

Masse observée	564 (M+1)	420 (M+1)	394 (M+1)
Masse théorique	563	419	393
D	F. C. F.		· CH3
ပ	S. C.	£, 4	£ 0 € 4
8	<b>=</b>	I	<b>T</b>
A	7	The state of the s	
* <u>c</u>	380	38.1	382

- 126 -

<del></del> -		<del></del>	
Masse observée	434 (M-1)	419 (M+1)	422 (M-1)
Masse théorique	435	418	423
Q			F. O. X
ပ	CH3 CH3	2 CH3	· Ho CH
8	I	<b>I</b>	I
A		Z L	A Land Land Land Land Land Land Land Land
u°	383	86 24	385

Masse observée	418 (M+1)	462 (M-1)	418 (M-1)
Masse théorique	417	463	419
Q	CH <sup>3</sup>	· **	EH3 CH3
၁	S. C. S.	\$ 0 H	E C C
В	<b>I</b>	<b>T</b>	<b>I</b>
A	L L L		
n°	386	387	388

Masse observée	460 (M-1)	483 (M+1)	514 (M+1)
Masse théorique	461	482	513
Q		z	
S	9 F, O, F,	, CH3	· Ho o
æ	I	I	<b>I</b>
4			The state of the s
°c	389	330	391

9	_			
Masse observée	394 (M+1)	490 (M+1)	374 (M+1)	348 (M+1)
Masse théorique	393	, 489	373	347
0	II.	·	· CH,	·
ပ	5 2.2	Q X	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	HC X CH3
æ	U P	J.O.	I	J.O H
A		→ — — — — — — — — — — — — — — — — — — —	→	Z
°C	392	393	394	395

Masse observée	401 (M+1)	380 (M+1)	302 (M+1)	316 (M+1)
Masse théorique	400	379	301	315
Q	, 0-сн,	£ £	<b>I</b>	, <del>j</del>
၁	S. O. N. X.	CH <sub>3</sub>	HO N	· CH3
8	I	of of	υ <sup>χ</sup> I	I
A	→	No. of the second secon	Z Z	\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\
°c	396	397	398	366

- 131 -

Masse observée	485 (M+2)	410 (M+1)	424 (M+1)
Masse théorique	483	409	423
Q		₩.	
S.			
80	X .	X /	\rangle \( \rangle \)
4	→ — — — <u>— — — — — — — — — — — — — — — —</u>	<b>→ → □ □ □ □ □ □ □ □ □ □</b>	
°c	400	401	402

Masse théorique Masse observée	378 (M+1)	321 (M)	331 332 (M+1)	325 326 (M+1)
D	II.	I	\ \ \	<b>T</b>
၁		Br	HO, N	O-N
В		*	I	×
A	N H H		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
٦	403	404	405	406

Masse observée			
Masse théorique	44	475	422
0	IZ	TZ ,	TZ,
S		O X	
8	I.	II.	I
A			4
,u	408	409	014

Masse observée				
Masse théorique	524	389	429	47.1
D	THE	Z	Q N N	
ပ				o de la companya de l
8	I.	I	<b>I</b>	I .
A		The second secon	+ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \	- N
°L	411	412	413	414

-	¥	8	၁	Q	Masse théorique	Masse observée
_	J. J.	I.	· ·	TZ }	441	
_	- N	<b>I</b> .	) X	IZ	388	
	7	I.		IZ	356	
	+	I			490	

e Masse observée			486 (M+1)	458 (M+1)
Masse théorique	448	474	485	457
٥	~ ~ ~ ~ ~ .		₹ .	-+···
၁		o X		
æ	I.	I	x~o′	x~o′
A			L L L L L L L L L L L L L L L L L L L	Z Z
ů	419	420	421	422

- 137 -

Masse observée	398 (M+1)	451 (M+2)	360 (M+1)	430 (M+1)	331 (M+1)
Masse théorique	397	449	359	429	330
D				\ \ \ \	/ }
၁	N.O. N.		O X	O N N	O X
B	<b>T</b>	<b>^√</b> <i>Y</i>	<b>.</b>	I	I
4	O N		→ <b>&gt; &gt; O</b>	→	→ <del> </del>
°c	423	424	425	426	427

. 138 -

}	4	œ	၁	O	Masse théorique	Masse observée
		I	O X	X.	440	441 (M+1)
	→ <del> </del>	<b>T</b>	Ja H.	***	470	471 (M+1)
	→	I	N-O-KE	*	409	412 (M+3)
•		I	NH X		420	421 (M+1)
·	J O	~s*			377	378 (M+1)

Masse observée	382 (M+1)	386 (M+1)	424 (M+1)	458 (M+1)
Masse théorique	381	385	423	457
Q	x-°'	x-o'	**************************************	x-o'
၁	Z-O	Z-0	Z	O_N N
æ	I	I	<b>I</b>	I
A	5- N	5	5	CO
°E	433	434	435	436

Masse observée	448 (M+1)	426 (M+1)	
Masse théorique	447	425	462
Q	x-o'	*—————————————————————————————————————	I.
၁	$Z \sim 0$	Z ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~	
83	I	<b>I</b>	۲۲ مر
∢	Z = 1	5-C	- N - N - N - N - N - N - N - N - N - N
ů	437	438	439

Masse observée				
Masse théorique	533	531	499	421
D	Br O		X O A	X
C		· **		
В	I	I	I	I
<b>A</b>	H N	L L	The second secon	The second secon
'n	440	4	442	443

80 EL -	<b>a</b>		U	0	Masse théorique	Masse observée
I .	I	<u>,</u>			465	
H H	I				449	
H H	I.	•		X .	431	
H H	I.			N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	47.1	

Masse observée				
Masse théorique	444	489	534	535
Q	O IN	X O S	X 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0	
U		of o		
В	<b>T</b>	<b>T</b>	I.	<b>I</b>
A	H N			H N N N N N N N N N N N N N N N N N N N
°c	84	449	450	451

. 144 -

Masse observée			
Masse théorique	534	541	573
Q	Br		X.
C			
В	I	<b>I</b>	I
A	H Z	The second secon	T N N N N N N N N N N N N N N N N N N N
°L	452	453	454

- 145 -

			r	
Masse observée				
Masse théorique	559	514	467	520
Q		O TIZ O	X	
၁				· + 9
æ	<b>I</b>	I	I	I
A	H N N N N N N N N N N N N N N N N N N N		H Z	N P P
° L	455	456	457	458

Masse observée			
Masse théorique	453	588	463
Q	X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 = X 0 =		X 0= 
ပ			
60	I	I	II.
4		T Z	L Z
°c	459	460	461

147.

Masse observée	470 (M+1)	486 (M+1)	424 (M+1)
Masse théorique	469	485	423
D	x-o'	x-o'	xo'
၁	$\frac{z}{z-0}$	Z	N-O-N
В	<b>T</b>	I	I
A	5-C	5-	CI
°c	462	463	464

Masse observée	394 (M+1)	480 (M+1)	443 (M+2)	330 (M+2)
Masse théorique	393	479	441	328
O	*	I		II.
ပ	) X	5 ————————————————————————————————————		Z
8	0> <sub>%</sub> ×	~~~~~~.	<b>X</b>	<b>∀</b> <sup>*</sup>
A	C			Z
°c	465	466	467	468

. 149.

	<del></del>			
Masse observée	295 (M+1)	412 (M+3)	333 (M+1)	423 (M+1)
Masse théorique	294	409	332	422
Q	H	~°~~	I.	I .
၁	Z NX	OX	N N	
8	√ <sup>x</sup>	I	<b>~</b> ~	<b>√</b>
A	Z Z	Z B	<b>7</b> LL	Lu Lu
u °	469	470	471	472

Masse observée	403 (M+1)	445 (M+1)	394 (M+1)
Masse théorique Ma	402	4	393
<b>₹</b>	<b>I</b> .	I	I
၁		IN AO	IN O
8	49	~~	3
A	T Z X		L L
°c	473	474	475

Masse observée		464 (M+1)	365 (M+1)
Masse théorique	365	463	364
۵	<b>I</b>	I.	I
ပ	g L	H N O	
8	مر م	J .	ر بر
4	→	L L	L Z X
ů.	476	477	478

°c	A	8	၁	Q	Masse théorique	Masse théorique Masse observée
479		49-	N H	I .	454	455 (M+1)
480		- J	· H	II.	504	503 (M-1)

- 153 -

[0058] Les modes opératoires présentés ci-dessous illustrent des procédés de préparation de quelques uns de ces composés.

Il est bien entendu que les procédés qui suivent sont directement transposables à la synthèse de l'ensemble des composés de la présente invention.

De plus d'autres voies de synthèse, aisément accessibles à l'homme du métier, peuvent être mises en œuvre pour accéder aux composés de l'invention.

### Exemple 1: Préparation du composé n° 11

Préparation du 3-(méthoxyméthyl)-1-[8-(trifluorométhyl)-4-quinolyl]-1*H*-pyrazole-4-carboxylate de méthyle.

### Etape 1:

5

10

15

On dissout 50g de 4-méthoxy-3-oxobutanoate de méthyle dans 500 ml de toluène puis on ajoute 77,3 g de N,N-diméthylformamide diméthylacétal et on chauffe à 90° C pendant 5 heures tout en distillant au moyen d'un Dean-Stark le méthanol qui se forme. On évapore ensuite le milieu réactionnel sous vide et on utilise le 3-(diméthylamino)-2(2-méthoxyacétyl)-2-propénoate de méthyle brut obtenu tel quel par la suite.

### 20 <u>Etape 2</u>:

On dissout 40 g de 3-(diméthylamino)-2(2-méthoxyacétyl)-2-propénoate de méthyle dans 100 ml d'acide acétique et on additionne doucement 9,6 ml d'hydrazine. On chauffe ensuite pendant 3 heures à 90°C. On laisse revenir à température ambiante, ajoute 11 d'eau et on neutralise l'acide acétique en versant doucement du bicarbonate de potassium jusqu'à la fin du dégagement gazeux. On extrait ensuite avec de l'acétate d'éthyle, lave la phase organique avec de l'eau. On la sèche ensuite sur du sulfate de magnésium et l'évapore pour obtenir 28,7g de 5-(méthoxyméthyl)-1*H*-pyrazole-4-carboxylate de méthyle sous la forme d'un solide marron que l'on utilise tel quel par la suite.

30

35

25

### Etape 3:

On dissout 5,7 g de 5-(méthoxyméthyl)-1*H*-pyrazole-4-carboxylate de méthyle dans 60ml de diméthylformamide et l'on ajoute 17 ml d'une solution 2M de 1-terbutyl-2,2,4,4,4-pentakis-(diméthylamino)-2λ<sup>5</sup>,4λ<sup>5</sup>-caténadi(phosphazène) dans le tétrahydrofurane. On agite pendant 10 minutes la solution puis on ajoute 7,74g de 4-chloro-8-trifluorométhylquinoléine et on chauffe pendant 4 heures à 70°C. On laisse ensuite revenir le mélange réactionnel à température ambiante, extrait avec de

l'acétate d'éthyle, lave la phase organique avec une solution saturée de chlorure de lithium puis avec de l'eau. On sèche la phase organique sur du sulfate de magnésium, l'évapore et le produit brut obtenu est purifié par chromatographie flash avec successivement 15 puis 30 puis 40% d'acétate d'éthyle dans l'heptane pour obtenir 8g d'un solide beige. Ce produit peut-être recristallisé dans du disopropyléther pour obtenir du 3-(méthoxyméthyl)-1-[8-(trifluorométhyl)-4-quinolyl]-1*H*-pyrazole-4-carboxylate de méthyle sous la forme d'un solide blanc.

F = 138°C (on désigne par cette expression le point de fusion)

# 10 Exemple 2 : Préparation du composé n° 6

Préparation de 1-(7-chloro-4-quinolyl)-5-(méthoxyméthyl)-1*H*-pyrazole-4-carboxylate de méthyle

On dissout 15 g de 3-(diméthylamino)-2(2-méthoxyacétyl)-2-propénoate de méthyle dans 100 ml d'acide acétique et on ajoute 14,4g de 7-chloro-4-hydrazinoquinoléine et on chauffe à 90°C. Au bout d'une heure on laisse revenir à température ambiante et on ajoute 100 ml supplémentaire d'acide acétique. On chauffe encore pendant 3 heures à 90°C puis on laisse revenir à température ambiante, verse sur 11 d'eau puis filtre le précipité marron qui se forme. On ajoute de l'heptane sur le précipité, évapore les solvants et l'on obtient 15,7 g d'un solide beige.

F = 123°C.

15

25

30

*35* 

## Exemple 3: Préparation du composé n° 67

Préparation de 1-(7-chloro-4-quinolyl)-N-méthoxy-5-(méthoxyméthyl)-N-méthyl-1H-pyrazole-4-carboxamide

À une suspension de 661mg de chlorhydrate de O,N-diméthylhydroxylamine dans 15 ml de 1,2-dichloroéthane on ajoute doucement 4,5 ml d'une solution 2M de triméthylaluminium dans l'hexane et on agite à température ambiante pendant 20 minutes. On ajoute ensuite 750 mg de 1-(7-chloro-4-quinolyl)-5-(méthoxyméthyl)-1H-pyrazole-4-carboxylate de méthyle et on chauffe le mélange réactionnel à 70°C pendant 4 heures. On refroidit le mélange à 0°C et hydrolyse doucement avec une solution d'acide chlorhydrique 1 molaire jusqu'à la fin du dégagement gazeux et l'on extrait au dichlorométhane. Après séchage et évaporation de la phase organique on obtient 530 mg d'une huile brune qui est purifiée par chromatographie flash avec un éluant 50/50 acétate d'éthyle/heptane pour obtenir 320 mg d'un solide beige. Le produit peut-être obtenu encore plus pur par recristallisation dans du diisopropyléther pour donner des cristaux blancs.

F = 114°C.

# Exemples d'activités biologiques des composés de l'invention

# Exemple A: Test in vivo sur Septoria nodorum (septoriose du blé):

- Une suspension aqueuse, de concentration 2 g/l, de la matière active testée est obtenue par broyage fin de celle-ci dans le mélange suivant :
  - eau,

10

15

20

25

- agent tensioactif Tween 80 (oléate de dérivé polyoxyéthyléné du sorbitan) dilué à 10% dans l'eau : 5 ml/mg de matière active,
- argile: support inerte qsp 100%.

Cette suspension aqueuse est ensuite diluée par de l'eau de manière à obtenir la concentration désirée en matière active.

Des plants blé (variété Scipion) en godets, semés sur un substrat tourbe terre-pouzzolane 50/50 et cultivés à 12°C, sont traités au stade 1 feuille (10 cm de hauteur) par pulvérisation de la suspension aqueuse décrite ci-dessus.

Des plants, utilisés comme témoins, sont traités par une solution aqueuse ne contenant pas la matière active.

Après 24 heures, les plants sont contaminés par pulvérisation d'une suspension aqueuse de spores (500 000 spores par cm³) de Septoria nodorum. Les spores sont récoltées sur une culture âgée de sept jours.

Les plants de blé contaminés sont mis en incubation pendant 72 heures à 18°C environ, en atmosphère humide, puis pendant 14 jours à 90 % d'humidité relative.

La notation est effectuée 15 à 20 jours après la contamination, en comparaison avec les plants témoins.

Dans ces conditions, on observe, à la dose de 500 g/ha, une protection bonne (au moins 50%) ou totale avec les composés décrits dans les exemples 11, 135, 136, 287, et 387.

# 30 Exemple B: Test in vivo sur Erisyphe graminis f. sp. tritici (oïdium du blé):

Une suspension aqueuse, de concentration 2 g/l, de la matière active testée est obtenue par broyage fin de celle-ci dans le mélange suivant :

- eau
- agent tensioactif Tween 80 (oléate de dérivé polyoxyéthyléné du sorbitan) dilué à 10% dans l'eau : 5 ml/mg de matière active
  - argile: support inerte qsp 100%.

Cette suspension aqueuse est ensuite diluée par de l'eau de manière à obtenir la concentration désirée en matière active.

Des plants blé (variété Audace) en godets, semés sur un substrat tourbe terre-pouzzolane 50/50 et cultivés à 12°C, sont traités au stade 1 feuille (10 cm de hauteur) par pulvérisation de la suspension aqueuse décrite ci-dessus.

Des plants, utilisés comme témoins sont traités par une solution aqueuse ne contenant pas la matière active.

Après 24 heures, les plants sont contaminés par saupoudrage avec des spores d'Erisyphe graminis f. sp. tritici, le saupoudrage étant effectué à l'aide de plants malades.

La notation est effectuée 7 à 14 jours après la contamination, en comparaison avec les plants témoins.

Dans ces conditions, on observe à la dose de 500 g/ha, une protection bonne (au moins 50%) ou totale avec les composés décrits dans les exemples 6, 11, 61, 67, 136, 163, 170, 215, 217 et 430.

# Exemple C: Test in vivo sur Erisyphe graminis f. sp. hordei (oïdium de l'orge):

Une suspension aqueuse, de concentration 2 g/l, de la matière active testée est obtenue par broyage fin de celle-ci dans le mélange suivant :

eau

10

15

- agent tensioactif Tween 80 (oléate de dérivé polyoxyéthyléné du sorbitan) dilué à 10% dans l'eau : 5 ml/mg de matière active
   argile : support inerte qsp 100%.
- Cette suspension aqueuse est ensuite diluée par de l'eau de manière à obtenir la concentration désirée en matière active.
  - Des plants d'orge (variété Express) en godets, semés sur un substrat tourbe terre-pouzzolane 50/50 et cultivés à 12°C, sont traités au stade 1 feuille (10 cm de hauteur) par pulvérisation de la suspension aqueuse décrite ci-dessus.
- Des plants, utilisés comme témoins sont traités par une solution aqueuse ne contenant pas la matière active.
  - Après 24 heures, les plants sont contaminés par saupoudrage avec des spores d'Erisyphe graminis f. sp. hordei, le saupoudrage étant effectué à l'aide de plants malades.
- La notation est effectuée 7 à 14 jours après la contamination, en comparaison avec les plants témoins.
  - Dans ces conditions, on observe à la dose de 500 g/ha, une protection bonne (au

moins 50%) ou totale avec les composés décrits dans les exemples 11, 41, 61, 67, 91, 119, 163, 170, 215, 217, 306, 310 et 430.

# Exemple D: Test in vivo sur Puccinia recondita (rouille brune du blé):

Une suspension aqueuse, de concentration 2 g/l, de la matière active testée est obtenue par broyage fin de celle-ci dans le mélange suivant :

- eau

5

10

15

20

25

- agent tensioactif Tween 80 (oléate de dérivé polyoxyéthyléné du sorbitan) dilué à 10% dans l'eau : 5 ml/mg de matière active
- argile: support inerte qsp 100%.

Cette suspension aqueuse est ensuite diluée par de l'eau de manière à obtenir la concentration désirée en matière active.

Des plants de blé (variété Scipion) en godets, semés sur un substrat tourbe terre-pouzzolane 50/50 et cultivés à 12°C, sont traités au stade 1 feuille (10 cm de hauteur) par pulvérisation de la suspension aqueuse décrite ci-dessus.

Des plants, utilisés comme témoins sont traités par une solution aqueuse ne contenant pas la matière active.

Après 24 heures, les plants sont contaminés par pulvérisation d'une suspension aqueuse de spores (100 000 spores par cm³) de *Puccinia recondita*. Les spores sont récoltées sur des plants malades.

Les plants de blé contaminés sont mis en incubation pendant 24 heures à 18°C environ, en atmosphère humide, puis pendant 7 à 14 jours à 60 % d'humidité relative.

La notation est effectuée 8 à 15 jours après la contamination, en comparaison avec les plants témoins.

Dans ces conditions, on observe à la dose de 500 g/ha, une protection bonne (au moins 50%) ou totale avec les composés décrits dans les exemples 11, 88, 119, 136 et 155

# Exemple E: Test in vivo sur Pyrenophora teres (helminthosporiose de l'orge):

Une suspension aqueuse, de concentration 2 g/l, de la matière active testée est obtenue par broyage fin de celle-ci dans le mélange suivant :

- eau
- agent tensioactif Tween 80 (oléate de dérivé polyoxyéthyléné du sorbitan) dilué à 10% dans l'eau : 5 ml/mg de matière active
  - argile: support inerte qsp 100%.

Cette suspension aqueuse est ensuite diluée par de l'eau de manière à obtenir la concentration désirée en matière active.

Des plants d'orge (variété Express) en godets, semés sur un substrat tourbe terre-pouzzolane 50/50 et cultivés à 12°C, sont traités au stade 1 feuille (10 cm de hauteur) par pulvérisation de la suspension aqueuse décrite ci-dessus.

Des plants, utilisés comme témoins sont traités par une solution aqueuse ne contenant pas la matière active.

Après 24 heures, les plants sont contaminés par pulvérisation d'une suspension aqueuse de spores (10 000 spores par cm³) de *Pyrenophora teres*. Les spores sont récoltées sur une culture âgée de 10 jours.

Les plants d'orge contaminés sont mis en incubation pendant 24 heures à 18°C environ, en atmosphère humide, puis pendant 7 à 14 jours à 80 % d'humidité relative. La notation est effectuée 8 à 15 jours après la contamination, en comparaison avec les plants témoins.

Dans ces conditions, on observe à la dose de 500 g/ha, une protection bonne (au moins 50%) ou totale avec les composés décrits dans les exemples 11, 41, 61, 119, 136, 155, 163, 170 et 430.

# Exemple F: Test curatif in vivo sur Erisyphe graminis f. sp. tritici (oïdium du blé):

Des plants blé (variété Audace) en godets, semés sur un substrat tourbe terre-pouzzolane 50/50 et cultivés à 12°C, sont contaminés au stade 1 feuille (10 cm de hauteur) par saupoudrage avec des spores d'*Erisyphe graminis* f. sp. *tritici*, le saupoudrage étant effectué à l'aide de plants malades.

Une suspension aqueuse, de concentration 2 g/l, de la matière active testée est obtenue par broyage fin de celle-ci dans le mélange suivant :

eau -

10

20

30

agent tensioactif Tween 80 (oléate de dérivé polyoxyéthyléné du sorbitan) dilué à 10% dans l'eau : 5 ml/mg de matière active

- argile: support inerte qsp 100%.

Cette suspension aqueuse est ensuite diluée par de l'eau de manière à obtenir la concentration désirée en matière active.

Les plants d'orge (variété Express) contaminés, sont traités 48, 72 et 96 heures après contamination par pulvérisation de la suspension aqueuse décrite ci-dessus.

Des plants, utilisés comme témoins sont traités par une solution aqueuse ne contenant pas la matière active.

La notation est effectuée 7 à 14 jours après la contamination, en comparaison avec les plants témoins.

Dans ces conditions, on observe à la dose de 500 g/ha, une protection bonne (au moins 50%) ou totale avec le composé décrit dans l'exemple 67.

5

#### **REVENDICATIONS**

## 5 1. Composés de formule générale (I):

## dans laquelle:

10

15

20

25

R<sub>1</sub> et R<sub>2</sub> sont différents et sont choisis parmi un radical alkyle, alkoxy, alkylsulfinyle, alkylsulfonyle, alkoxysulfonyle, alkylthio, alkynyle, alkényloxy, alkynyloxy, alkénylthio, alkynylthio, cycloalkyle, hétérocyclylalkyle, cycloalkylalkyle, alkylcarbonyle, hétérocyclyle, alkénylcarbonyle, alkynylcarbonyle, alkylcarbonyloxy, alkénylcarbonyloxy, alkynylcarbonyloxy, alkényloxycarbonyle, alkoxycarbonyle, hétérocyclylcarbonyl, alkynyloxycarbonyle, cycloalkyl-carbonyle, cycloalkylalkyloxy-carbonyle, hétérocyclylcycloalkyl-oxycarbonyle, hétérocyclylalkoxycarbonyle, thioalkylthiocarbonyle, oxycarbonyle, alkoxythiocarbonyle, un radical aryle, hétéroaryle, arylcarbonyle, hétéroarylcarbonyle, le radical hydroxy, le radical mercapto, le radical carboxy, le radical nitro, le

le radical hydroxy, le radical mercapto, le radical carboxy, le radical nitro, le radical cyano, le radical thiocyanato, le radical azido, un radical  $NR_4R_5$ ,  $C(=O)NR_4R_5$ ,  $C(=S)NR_4R_5$  et un radical  $C(=NR_4)R_5$ ,

#### ou bien

R<sub>1</sub> et R<sub>2</sub> peuvent former ensemble un cycle de 5 à 7 atomes, contenant 2 à 3 atomes d'oxygène et/ou d'azote, éventuellement substitué par un ou plusieurs radicaux choisis parmi halogène, alkyle et haloalkyle;

• R<sub>3</sub> est choisi parmi l'hydrogène, un radical alkyle, alkoxy, alkylthio, alkylsulfinyle, alkylsulfonyle, alkoxysulfonyle, alkényle, alkynyle,

alkénylthio, cycloalkyle, alkynylthio, alkynyloxy, alkényloxy, hétérocyclyle, cycloalkylcarbonyle, hétérocyclylcarbonyl, cycloalkylalkyle, hétérocyclylalkyle, alkylcarbonyle, alkénylcarbonyle, alkynylcarbonyle, alkénylcarbonyloxy, alkynylcarbonyloxy, alkylcarbonyloxy, alkoxycarbonyle, alkényloxycarbonyle, alkynyloxycarbonyle, cycloalkyloxycarbonyle, cycloalkylalkyloxycarbonyle, hétérocyclyl-oxycarbonyle, hétérocyclylalkoxy-carbonyle, un radical aryle, hétéroaryle, arylcarbonyle, hétéroarylcarbonyle, le radical hydroxy, le radical mercapto, le radical carboxy, le radical nitro, le radical cyano, le radical thiocyanato, le radical azido, un radical NR<sub>4</sub>R<sub>5</sub>, C(=O)NR<sub>4</sub>R<sub>5</sub>, C(=S)NR<sub>4</sub>R<sub>5</sub> et un radical C(=NR<sub>4</sub>)R<sub>5</sub>,

- R<sub>4</sub> et R<sub>5</sub>, identiques ou différents, sont choisis parmi l'hydrogène, un radical alkyle, alkoxy, alkylthio, alkylsulfinyle, alkylsulfonyle, alkoxysulfonyle, alkényle, alkynyle, alkényloxy, alkynyloxy, alkénylthio, alkynylthio, 15 alkoxycarbonylalkyle, cycloalkyle, alkoxyalkyle, cyanoalkyle, alkylcarbonyle, cycloalkylalkyle, hétérocyclylalkyle, hétérocyclyle, aikénylcarbonyle, alkynylcarbonyle, alkoxycarbonyle, alkényloxycarbonyle, cycloalkylalkylcycloalkyloxycarbonyle, alkynyloxycarbonyle, oxycarbonyle, hétérocyclyloxycarbonyle, hétérocyclylalkoxycarbonyle, 20 un radical aryle, hétéroaryle, arylcarbonyle, hétéroarylcarbonyle, arylalkyle, hétéroarylalkyle, le radical mercapto, le radical carboxy, le radical nitro, le radical cyano, le radical thiocyanato, le radical azido, un radical OR<sub>6</sub>, amino, alkylamino, dialkylamino, aminoalkyle, alkylaminoalkyle et dialkylaminoalkyle, 25
  - R<sub>6</sub> représente l'hydrogène, un radical alkyle, aryle, hétéroaryle, arylalkyle,
    hétértoarylalkyle, cycloalkyle, cycloalkylalkyle, hétérocyclyle,
    hétérocyclyalkyle et alkoxycarbonylalkyle,
  - les radicaux Y<sub>1</sub>, Y<sub>2</sub>, Y<sub>3</sub>, Y<sub>4</sub>, Y<sub>5</sub> et Y<sub>6</sub> sont choisis indépendamment les uns des autres parmi l'atome d'hydrogène, un atome d'halogène; le radical hydroxy, mercapto, nitro, thiocyanato, azido, cyano ou pentafluorosulfonyle, un radical alkyle, haloalkyle, alkoxy, haloalkoxy, alkylthio, haloalkylthio, alkoxyalkyle, haloalkoxyalkyle, alkylthioalkyle, haloalkylthioalkyle, cyanoalkyle, cyanoalkyle, cyanoalkylsulfinyle, haloalkylsulfinyle, haloalkylsulfinyle, alkylsulfonyle, haloalkylsulfonyle, alkoxysulfonyle,

*30* 

35

5

10

**3** 

un groupe cycloalkyle, halocycloalkyle, alkényle, alkényle, alkényloxy, alkynyloxy, alkénylthio, alkynylthio, un radical aryle ou hétéroaryle éventuellement substitué, un radical amino, N-alkylamino, N,N-dialkylamino, acylamino, aminoalkyle, N-alkylaminoalkyle, N,N-dialkylaminoalkyle, acylaminoalkyle, le radical carboxy, le radical carbamoyle, un radical N-alkylcarbamoyle,

N,N-dialkylcarbamoyle, alkoxycarbonyle et un radical alkylcarbonyle,

5

10

20

25

30

35

ou bien deux radicaux adjacents choisis parmi Y1, Y2, Y3, Y4, Y5 et Y6 pouvant également former, ensemble et avec les deux atomes de carbone qui les portent, un cycle aromatique à 6 chaînons, ou deux radicaux adjacents choisis parmi Y<sub>1</sub>, Y<sub>2</sub>, Y<sub>3</sub>, Y<sub>4</sub>, Y<sub>5</sub> et Y<sub>6</sub> pouvant également former ensemble un radical divalent méthylène-di-oxy; 15

- l'ensemble des radicaux définis ci-dessus et possédant une chaîne hydrocarbonée (alkyle, alkoxy, cycloalkyle, hétérocycloalkyle, alkényle, alkynyle, etc.) peuvent éventuellement être substitués par un ou plusieurs groupes ou radicaux, identiques ou différents, choisis parmi hydroxy, mercapto, NR<sub>4</sub>R<sub>5</sub>, cyano, nitro, aryle, hétéroaryle, halogène, alkoxy, alkénylcarbonyle, alkylcarbonyloxy, alkylcarbonyle, alkylthio, alkénylcarbonyloxy, alkynylcarbonyle, alkynylcarbonyloxy, arylcarbonyl, arylcarbonyloxy, hétéroarylcarbonyl, hétéroarylcarbonyloxy, aryloxy, arylthio, hétéroaryloxy, hétéroarylthio, halogénoalkoxy, perhalogénoalkoxy, cyanoalkylcarbonyloxy, cycloalkyle, hétérocyclyle, cycloalkylcarbonyle, cycloalkylcarbonyloxy, hétérocyclylcarbonyle, hétérocyclylcarbonyloxy, aryloxyalkylcarbonyloxy, alkylcarbonylalkylcarbonyloxy, alkoxycarbonylarylcarbonylcarbonyloxy, hétéroarylcarbonylalkylcarbonyloxy, carbonyloxy, alkoxyalkoxyalkylcarbonyloxy et alkylthioalkylcarbonyloxy,
- l'ensemble des radicaux aryle et hétéroaryle définis ci-dessus peuvent éventuellement être substitués par un ou plusieurs groupes ou radicaux, identiques ou différents, choisis parmi hydroxy, mercapto, oxo, cyano, nitro, cyanato, thiocyanato, formyle, propylène-diyle, amino, alkylamino, dialkylamino, pentafluorosulfonyle, aryle, hétéroaryle, halogène, alkyle, haloalkyle, perhaloalkyle, alkényle, alkynyle, alkoxy, alkylthio, haloalkoxy,

perhaloalkoxy, alkoxyalkyle, alkylcarbonyle, alkoxycarbonyle, alkylcarbonyloxy, alkenylcarbonyle, alkenylcarbonyloxy, alkynylcarbonyle, alkynylcarbonyloxy, arylcarbonyl, arylcarbonyloxy, hétéroarylcarbonyle, hétéroarylcarbonyloxy, aryloxy, arylthio, hétéroaryloxy, hétéroarylthio, cycloalkyle, hétérocyclyle, cycloalkylcarbonyle et hétérocyclylcarbonyle,

leurs éventuels isomères géométriques et/ou optiques, leurs éventuelles formes tautomères,

ainsi que les sels, les N-oxydes et les complexes métalliques et 10 métalloïdiques des composés de formule (I) tels qu'ils viennent d'être définis.

- 2. Composés selon la revendication 1 présentant l'une et/ou l'autre des caractéristiques suivantes prises isolément ou en combinaison :
- R<sub>1</sub> et R<sub>2</sub> sont différents et sont choisis parmi un radical alkyle, alkoxyalkyle, alkylthioalkylke, hydroxyalkyle, aminoalkoxyalkyle, N-alkylaminoalkoxyalkyle, N-dialkylaminoalkoxyalkyle, aminoalkylthioalkyle, N-alkylaminoalkyl-thioalkyle, N,N-dialkylaminoalkylthioalkyle, alkényle, cycloalkyle, cycloalkylcarbonyle, hétérocyclylcarbonyl, hétérocyclyle, cycloalkylalkyle, hétérocyclylalkyle, alkylcarbonyle, alkylcarbonyloxyalkyle, alkynylcarbonyloxyalkyle, alkoxycarbonyle, cycloalkylalkoxycarbonyle, alkynylcarbonyloxyalkyle, alkoxycarbonyle, cycloalkylalkoxycarbonyle,

un radical aryle, hétéroaryle, arylalkyle, hétéroarylalkyle, aryloxyalkyle, hétéroaryloxyalkyle, arylcarbonyle, hétéroarylcarbonyle, arylcarbonyloxyalkyle, hétéroarylcarbonyloxyalkyle, le radical hydroxy, le radical carboxy, le radical nitro, le radical cyano, un radical NR<sub>4</sub>R<sub>5</sub>, CH<sub>2</sub>NR<sub>4</sub>R<sub>5</sub>, C(=0)NR<sub>4</sub>R<sub>5</sub>, et un radical C(=NR<sub>4</sub>)R<sub>5</sub>,

• R<sub>3</sub> est choisi parmi l'hydrogène, un radical alkyle, alkoxy, alkoxyalkyle, alkylthio, alkényle, alkynyle, cycloalkyle, hétérocyclyle, cycloalkylalkyle, hétérocyclylalkyle, alkylcarbonyle, alkylcarbonyloxy, alkoxycarbonyle,

le radical hydroxy, le radical mercapto, le radical carboxy, et un radical NR<sub>4</sub>R<sub>5</sub>,

• R<sub>4</sub> et R<sub>5</sub>, identiques ou différents, sont choisis parmi l'hydrogène, un radical alkyle, alkoxy, alkoxyalkyle, alkylthio, alkényle, alkynyle, alkényloxy,

*35* 

5

15

20

25

ينه

alkynyloxy, cyanoalkyle, alkoxyalkyle, alkoxycarbonylalkyle, cycloalkyle, hétérocyclyle, cycloalkylalkyle, hétérocyclylalkyle, alkylcarbonyle, alkoxycarbonyle,

un radical aryle, hétéroaryle, arylalkyle, hétéroarylalkyle, le radical mercapto, le radical cyano, un radical OR<sub>6</sub>, amino, alkylamino, dialkylamino, aminoalkyle, alkylaminoalkyle et dialkylaminoalkyle,

- R<sub>6</sub> représente l'hydrogène, un radical alkyle, aryle, hétéroaryle, arylalkyle, hétéroarylalkyle, cycloalkyle, cycloalkylalkyle, hétérocyclyle, hétérocyclyalkyle, et alkoxycarbonylalkyle,
- les radicaux Y<sub>1</sub>, Y<sub>2</sub>, Y<sub>3</sub>, Y<sub>4</sub>, Y<sub>5</sub> et Y<sub>6</sub> sont choisis indépendamment les uns des autres parmi l'atome d'hydrogène, un atome d'halogène, le radical hydroxy, mercapto, nitro, cyano ou pentafluorosulfonyle, un radical alkyle, haloalkyle, alkoxy, haloalkoxy, alkylthio, haloalkylthio, alkoxyalkyle, haloalkoxyalkyle, cyanoalkyle, cyanoalkoxy, cyanoalkylthio, un radical alkényle, alkynyle, alkényloxy, alkynyloxy, alkénylthio, alkynylthio, un radical amino, N-alkylamino, N,N-dialkylamino, aminoalkyle, N-alkylaminoalkyle, N,N-dialkylaminoalkyle,

le radical carboxy, alkoxycarbonyle et un radical alkylcarbonyle,

#### ou bien

5

10

15

20

25

30

35

deux radicaux adjacents choisis parmi Y<sub>1</sub>, Y<sub>2</sub>, Y<sub>3</sub>, Y<sub>4</sub>, Y<sub>5</sub> et Y<sub>6</sub> pouvant également former, ensemble et avec les deux atomes de carbone qui les portent, un cycle aromatique à 6 chaînons,

l'ensemble des radiçaux définis ci-dessus et possédant une chaîne hydrocarbonée (alkyle, alkoxy, cycloalkyle, hétérocycloalkyle, alkényle, alkynyle, etc.) peuvent éventuellement être substitués par un ou plusieurs groupes ou radicaux, identiques ou différents, choisis parmi hydroxy, mercapto, amino, N-alkylamino, N,N-dialkylamino, cyano, nitro, aryle, hétéroaryle, halogène, alkoxy, alkylthio, aryloxy, arylthio, hétéroaryloxy, halogénoalkoxy, cyanoalkylperhalogénoalkoxy, hétéroarylthio, cycloalkylcarbonyle, hétérocyclyle, cycloalkyle, carbonyloxy, cycloalkylcarbonyloxy, hétérocyclylcarbonyle, hétérocyclylcarbonyloxy, alkylcarbonylalkylcarbonyloxy, aryloxyalkylcarbonyloxy,

alkoxycarbonylalkylcarbonyloxy, arylcarbonylcarbonyloxy, hétéroarylcarbonyloxy, alkoxyalkoxyalkylcarbonyloxy et alkylthioalkylcarbonyloxy,

i'ensemble des radicaux aryle et hétéroaryle définis ci-dessus peuvent éventuellement être substitués par un ou plusieurs groupes ou radicaux, identiques ou différents, choisis parmi oxo, cyano, nitro, formyle, propylène-diyle, amino, N-alkylamino, N,N-dialkylamino, aryle, hétéroaryle, halogène, alkyle, haloalkyle, perhaloalkyle, alkoxy, alkylthio, haloalkoxy, perhaloalkoxy, alkoxyalkyle, alkylcarbonyle, alkoxycarbonyle, aryloxy, cycloalkyle et hétérocyclyle,

leurs éventuels isomères géométriques et/ou optiques, leurs éventuelles formes tautomères,

ainsi que les sels, les N-oxydes et les complexes métalliques et métalloïdiques de ces composés.

- 3. Composés selon l'une des revendication précédentes, présentant l'une et/ou l'autre des caractéristiques suivantes prises isolément ou en combinaison :
- R<sub>1</sub> et R<sub>2</sub> sont différents et sont choisis parmi un radical alkyle, 20 hydroxyalkyle, aminoalkoxyalkyle, alkylthioalkylke, alkoxyalkyle, N-alkylaminoalkoxyalkyle, N,N-dialkylaminoalkoxyalkyle, aminoalkylthioalkyle, N-alkylaminoalkyl-thioalkyle, N,N-dialkylaminoalkylthioalkyle, alkényle, cycloalkylcarbonyle, hétérocyclylcarbonyl, cycloalkylalkyle, alkylcarbonyle, alkylcarbonyloxy, hétérocyclylalkyle, 25 alkylcarbonyloxyalkyle, alkoxycarbonyle, cycloalkylalkoxycarbonyle, un radical aryle, hétéroaryle, arylalkyle, hétéroarylalkyle, aryloxyalkyle, hétéroaryloxyalkyle, arylcarbonyle, hétéroarylcarbonyle, le radical carboxy, un radical NR<sub>4</sub>R<sub>5</sub>, CH<sub>2</sub>NR<sub>4</sub>R<sub>5</sub>, C(=0)NR<sub>4</sub>R<sub>5</sub>, et un radical  $C(=NR_4)R_5$ 30
  - R<sub>3</sub> est choisi parmi l'hydrogène, un radical alkyle, alkoxy, alkoxyalkyle, alkylthio, cycloalkyle, hétérocyclyle, cycloalkylalkyle, hétérocyclylalkyle, alkoxycarbonyle,
- le radical carboxy, et un radical NR<sub>4</sub>R<sub>5</sub>,

15

• R<sub>4</sub> et R<sub>5</sub>, identiques ou différents, sont choisis parmi l'hydrogène, un radical

alkyle, alkoxy, alkoxyalkyle, alkoxyalkyle, alkoxycarbonylalkyle, cycloalkyle, hétérocyclyle, cycloalkylalkyle, hétérocyclylalkyle, un radical aryle, hétéroaryle, arylalkyle, hétéroarylalkyle, et un radical OR<sub>6</sub>,

5

 R<sub>6</sub> représente l'hydrogène, un radical aryle, hétéroaryle, arylalkyle, hétértoarylalkyle, cycloalkyle, cycloalkylalkyle, hétérocyclyle, et hétérocyclyalkyle,

10

• les radicaux Y<sub>1</sub>, Y<sub>2</sub>, Y<sub>3</sub>, Y<sub>4</sub>, Y<sub>5</sub> et Y<sub>6</sub> sont choisis indépendamment les uns des autres parmi l'atome d'hydrogène, un atome d'halogène, le radical hydroxy, un radical alkyle, haloalkyle, alkoxy, haloalkoxy, alkoxyalkyle et haloalkoxyalkyle,

15

 l'ensemble des radicaux définis ci-dessus et possédant une chaîne hydrocarbonée (alkyle, alkoxy, cycloalkyle, hétérocycloalkyle, alkényle, alkynyle, etc.) peuvent éventuellement être substitués par un ou plusieurs groupes ou radicaux, identiques ou différents, choisis parmi hydroxy, halogène, alkoxy et halogénoalkoxy,

20

• l'ensemble des radicaux aryle et hétéroaryle définis ci-dessus peuvent éventuellement être substitués par un ou plusieurs groupes ou radicaux, identiques ou différents, choisis parmi oxo, halogène, alkyle, haloalkyle, perhaloalkyle, alkoxy, haloalkoxy, perhaloalkoxy, alkoxyalkyle, alkylcarbonyle, alkoxycarbonyle et aryloxy,

*25* 

leurs éventuels isomères géométriques et/ou optiques, leurs éventuelles formes tautomères,

ainsi que les sels, les N-oxydes et les complexes métalliques et 30 métalloïdiques de ces composés.

4. Cc

- 4. Composés selon l'une des revendication précédentes, présentant l'une et/ou l'autre des caractéristiques suivantes prises isolément ou en combinaison :
- R<sub>1</sub> et R<sub>2</sub> sont différents et sont choisis parmi un radical alkyle, alkoxyalkyle, hydroxyalkyle, cycloalkylcarbonyle, hétérocyclylcarbonyl, alkylcarbonyle, alkylcarbonyle, alkylcarbonyle, alkoxycarbonyle, cycloalkylalkoxycarbonyle,

un radical aryle, hétéroaryle, arylalkyle, hétéroarylalkyle, aryloxyalkyle, hétéroaryloxyalkyle,

le radical carboxy et un radical C(=0)NR<sub>4</sub>R<sub>5</sub>,

- R, représente l'hydrogène,
  - R<sub>4</sub> et R<sub>5</sub>, identiques ou différents, sont choisis parmi l'hydrogène, un radical alkyle, alkoxy et alkoxycarbonylalkyle,
- les radicaux Y<sub>1</sub>, Y<sub>2</sub>, Y<sub>3</sub>, Y<sub>4</sub>, Y<sub>5</sub> et Y<sub>6</sub> sont choisis indépendamment les uns des autres parmi l'atome d'hydrogène, un atome d'halogène, un radical alkyle, haloalkyle et alkoxy,
- l'ensemble des radicaux définis ci-dessus et possédant une chaîne hydrocarbonée (alkyle, alkoxy, cycloalkyle, hétérocycloalkyle, alkényle, alkynyle, etc.) peuvent éventuellement être substitués par un ou plusieurs groupes ou radicaux, identiques ou différents, choisis parmi hydroxy, halogène, alkoxy et haloalkoxy,
- l'ensemble des radicaux aryle et hétéroaryle définis ci-dessus peuvent éventuellement être substitués par un ou plusieurs groupes ou radicaux, identiques ou différents, choisis parmi oxo, halogène, alkyle, haloalkyle, alkoxy, haloalkoxy, perhaloalkoxy et alkoxycarbonyle,
- leurs éventuels isomères géométriques et/ou optiques, leurs éventuelles formes tautomères,

ainsi que les sels, les N-oxydes et les complexes métalliques et métalloïdiques de ces composés.

- 30 5. Composés selon l'une des revendications précédentes choisis parmi :
  - le 1-(7-chloro-4-quinolyl)-5-(méthoxyméthyl)-1*H*-pyrazole-4-carboxylate de méthyle
  - le 3-(méthoxyméthyl)-1-[8-(trifluorométhyl)-4-quinolyl]-1*H*-pyrazole-4-carboxylate de méthyle;
- le 1-(7-chloro-4-quinolyl)-5-(3-nitrophényl)-1*H*-pyrazole-4-carboxylate méthyle
  - le 1-(7-chloro-4-quinolyl)-N, N-diéthyl-5-(méthoxyméthyl)-1H-pyrazole-4-

۲

#### carboxamide

5

15

*25* 

- le 1-(7-chloro-4-quinolyl)-N-méthoxy-5-(méthoxyméthyl)-N-méthyl-1H-pyrazole-4-carboxamide;
- le 1-(7-chloro-4-quinolyl)-5-(2-méthoxyéthyl)-1*H*-pyrazole-4-carboxylate de méthyle;
- le 5-(2-méthoxyéthyl)-1-(7-méthoxy-4-quinolyl)-1*H*-pyrazole-4-carboxylate de méthyle;
- le 1-[2,8-bis(trifluorométhyl)-4-quinolyl-N-méthoxy-3-(méthoxyméthyl)-N-méthyl-1H-pyrazole-4-carboxamide;
- le 1-(7-chloro-4-quinolyl)-3-(méthoxyméthyl)-1*H*-pyrazole-4-carboxylate de méthyle;
  - le 1-(6-fluoro-4-quinolyl)-5-(méthoxyméthyl)-1*H*-pyrazole-4-carboxylate de méthyle;
  - le 1-(7-chloro-4-quinolyl)-5-(méthoxyméthyl)-1*H*-pyrazole-4-carboxylate de 2-éthoxyéthyle;
  - le N-méthoxy-3-(méthoxyméthyl)-N-méthyl-1-[8(trifluorométhyl)-4-quinolyl]-1H-pyrazole-4-carboxamide;
  - la [1-(7-chloro-4-quinolyl)-5-(méthoxyméthyl)-1*H*-pyrazole-4-yl](1,3-thiazolidin-3-yl)méthanone;
- e le 2-[1-(7-chloro-4-quinolyl)-5-(méthoxyméthyl)-1*H*-pyrazol-4-yl]-2-propanol;
  - le 1-(7-chloro-4-quinolyl)-N-méthoxy-5-(méthoxyméthyl)-N-propyl-1H-pyrazole-4-carboxamide;
  - le 5-({4-méthoxycarbonyl}-1-[8-(trifluorométhyl)-4-quinolyl]-1*H*-pyrazol-5-yl}méthoxy)isophtalate de diméthyle;
    - le 1-(7-chloro-4-quinolyl)-N-isopropyl-N-méthoxy-5-(méthoxyméthyl)--1H-pyrazole-4-carboxamide;
    - le 4-[{[1-(7-chloro-4-quinolyl)-5-(méthoxyméthyl)-1*H*-pyrazole-4-yl]carbonyl}(méthoxy)amino]butanoate de méthyle;
- o le 5-[(heptanoyloxy)méthyl]-1-[8-(trifluorométhyl)-4-quinolyl]-1H-pyrazole-4-carboxylate de méthyle;
  - la 7-chloro-4-{5-méthoxyméthyl}-4-[5-trifluorométhyl]-1,2,4-oxadiazol-3-yl]-1*H*-pyrazol-1-yl}quinoléine,
- ainsi que leurs éventuelles formes tautomères, leurs sels, N-oxydes et complexes métalliques et métalloïdiques.

6. Composés selon l'une quelconques des revendications 1 à 4 de formule générale (IV):

cas particulier des composés de formule (I) pour lesquels  $R_3$  représente l'hydrogène et  $R_1$  et  $R_2$  sont respectivement en position 4 et 5 du noyau pyrazole,  $R_2$ ,  $Y_1$ ,  $Y_2$ ,  $Y_3$ ,  $Y_4$ ,  $Y_5$  et  $Y_6$  étant tels que définis dans l'une quelconque des revendications 1 à 4,

et R<sub>1</sub> représente un groupe carboxy, carbamoyle, N-alkylcarbamoyle, N,N-dialkylcarbamoyle, N-alkyl,N-alkoxyalkylcarbamoyle, N-alkoxycarbamoyle, N-alkyl-N-aminoalkylcarbamoyle, N,N-diaminoalkylcarbamoyle, alkoxycarbonyle inférieur; un nitrile, ou un groupe acyle inférieur.

10

15

7. Procédé de préparation des composés selon l'une des revendications 1 à 6, caractérisé par la réaction :

formules (I), (II) et (III), dans lesquelles X représente un halogène et  $R_1$ ,  $R_2$ ,  $R_3$ ,  $Y_1$ ,  $Y_2$ ,  $Y_3$ ,  $Y_4$ ,  $Y_5$  et  $Y_6$  sont tels que définis dans la revendication 1,

la réaction étant effectuée en présence d'une base organique ou inorganique, en l'absence ou en présence d'un solvant, à une température comprise entre -80°C et 180°C ou au point d'ébullition du solvant utilisé.

8. Procédé de préparation des composés selon la revendication 6, caractérisé par la réaction :

où X' représente un atome d'halogène, N,N-dialkylamino ou alkoxy, R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub> et Y<sub>1</sub> à Y<sub>6</sub> étant tels que définis pour les composés de formule (IV) ci-dessus.

5

10

15

20

25

- 9. Compositions fongicides comprenant comme matière active une quantité efficace d'au moins un composé selon l'une quelconque des revendications 1 à 6 ou un de ses sels acceptables en agriculture ou un complexe métallique ou métalloïdique de ce composé également acceptable en agriculture.
- 10. Compositions fongicides selon la revendication 9 comprenant, outre la matière active selon l'une quelconque des revendications 1 à 6 ou un de ses sels acceptables en agriculture ou un complexe métallique ou métalloïdique de ce composé également acceptable en agriculture, un support solide ou liquide, acceptable en agriculture et/ou un agent tensioactif également acceptable en agriculture.
- 11. Compositions fongicides selon l'une des revendications 9 ou 10 comprenant de 0,05 à 95 % en poids de matière active.
- 12. Procédé de lutte à titre préventif ou curatif contre les champignons phytopathogènes des cultures, caractérisé en ce que les feuilles, les troncs des végétaux ou les sols où poussent ou sont susceptibles de pousser ces végétaux sont traités par application, pulvérisation ou injection d'une quantité agronomiquement efficace et non phytotoxique d'au moins un composé selon l'une quelconque des revendications 1 à 6 ou un de ses sels acceptables en agriculture ou un complexe métallique ou métalloïdique de ce composé également acceptable en agriculture ou

d'une composition fongicide comprenant une matière active selon l'une quelconque des revendications 1 à 6.

- 13. Procédé de traitement à titre préventif ou curatif des produits de multiplication des végétaux, ainsi que des végétaux en résultant, contre les maladies fongiques, caractérisé en ce que l'on recouvre lesdits produits d'une dose efficace et non phytotoxique de composé ou de composition selon l'une des revendications précédentes.
- 10 14. Procédé selon l'une des revendications 12 ou 13 dans lesquelles on traite les céréales, le riz, les arbres fruitiers, les arbres forestiers, la vigne, les cultures oléagineuses, les cultures maraîchères, les solanées ou la betterave.
- 15. Procédé selon l'une des revendications 12 à 14 dans lesquelles on traite les riz, le blé, l'orge, le seigle, le triticale, les arbres fruitiers, le maïs, le coton, le lin, le colza, la vigne, les arbres forestiers, les pois, les pommes de terre ou la betterave.
  - 16. Procédé selon l'une quelconque des revendications 12 à 15 dans lesquelles on traite le blé ou l'orge.
  - 17. Procédé selon l'une quelconque des revendications 13 à 16 dans lequel on traite les semences de céréales, de pomme de terre, de coton, de pois, de colza, de maïs, de lin ou encore les semences d'arbres forestiers.
- 18. Procédé selon l'une quelconque des revendications 12 à 17 caractérisé en ce que les plantes sont des plantes génétiquement modifiées.
  - 19. Procédé selon l'une quelconque des revendications 12 à 18 dans lequel la dose de matière active appliquée est comprise entre 10 et 800 g de matière active par hectare, de préférence entre 50 et 300 g de matière active par hectare dans le cas des traitements foliaires.
  - 20. Procédé selon l'une quelconque des revendications 13 à 18 dans lequel la dose de matière active appliquée est comprise entre 2 et 200 g de matière active par 100 kg de semence, de préférence entre 3 et 150 g par 100 kg dans le cas des traitements de semences.

20

30

*35* 

T

### **INSTITUT NATIONAL** de la PROPRIETE INDUSTRIELLE

### RAPPORT DE RECHERCHE **PRELIMINAIRE**

N° d'enregistrement national

établi sur la base des demières revendications déposées avant le commencement de la recherche

FA 575898 FR 9908596

DOC	JMENTS CONSIDERES COMME PERTINENT	Revendications concernées de la demande	
Catégorie	Citation du document avec Indication, en cas de besoin, des parties pertinentes	examinée	
X	EP 0 252 476 A (WARNER-LAMBERT COMPAN' 13 janvier 1988 (1988-01-13) * page 6, ligne 11 - ligne 14 *	Y) 1	
X	CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 127, no. 10, 8 septembre 1997 (1997-09-08) Columbus, Ohio, US; abstract no. 135765q, SINGH, SHIV P. ET AL.: "Reactions of hydrazinoquinolines with trifluoromethyl-beta-diketones: structand mechanistic studies." XP002133163 * abrégé * & J. FLUORINE CHEM., vol. 83, no. 1, - 1997 pages 73-79, -& DATABASE CHEMICAL ABSTRACTS 'Online CA 127:135765, XP002133165 composés avec RN 193203-45-1 et - 44-6	ne!	
X	CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 118, no. 21, 24 mai 1993 (1993-05-24) Columbus, Ohio, US; abstract no. 213064r, GOTO, GIICHI ET AL.: "Preparation of five-membered heterocyclic amide derivatives." XP002133164 * abrégé * -& DATABASE CHEMICAL ABSTRACTS 'Online CA 118:213064, XP002133178 composé avec RN 147144-74-9 & JP 04 247081 A (TAKEDA CHEMICAL INDUSTRIES, LTD.)		DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES (Int.CL.7) CO7D A01N
	Date d'achèvement de la reche	rche	Examinateur
	15 mars 2000	O Van	Bijlen, H
X : parti Y : parti autre A : perti ou a O : divu	iculièrement pertinent à lui seul à la date leulièrement pertinent en combinaison avec un de dépoir de document de la même catégorie D : cité dar linent à l'encontre d'au moins une revendication L : cité pour l'intere-plan technologique général	ou principe à la base de l'in ent de brevet bénéficiant d' e de dépôt et qui n'a été pa et ou qu'à une date postérie ns la demande et d'autres raisons e de la même famille, docu	une date antérieure ubliéqu'à cette date eure.

2

- X : particulièrement pertinent à lui seu!
  Y : particulièrement pertinent en combinaison avec un autre document de la même catégorie
  A : pertinent à l'encontre d'au moins une revendication ou arrière—plan technologique généra!
  O : divulgation non-écrite
  P : document intercalaire

- E : document de brevet bénéficiant d'une date antérieure à la date de dépôt et qui n'a été publiéqu'à cette date de dépôt ou qu'à une date postérieure.

  D : cité dans la demande

  - L : cité pour d'autres raisons
  - & : membre de la même famille, document correspondant